

البحث

٥

تصورات المقاييس الكمية في العلوم

د. عبد الفتاح مصطفى غنيمة

قسم الفلسفة وعلم النفس

كلية الآداب - جامعة المنوفية

ديسمبر ١٩٩١

(تصورات المقاييس الكمية في العلوم)

كان المألف في القرن من السابع عشر إلى منتصف القرن التاسع عشر أن الاستقراء التقليدي كما تصوره يبيكون ومل هو منهج البحث في العلوم التجريبية . لكن حدث تطور في المنهج العلمي المعاصر بحيث أصبح أوسع من مفهوم الاستقراء التقليدي ، وهو ما يسمى بالمنهج الفرضي الاستنباطي ، حيث لا يتخذ من مبدأ العلية أساساً أول للبحث العلمي وإنما ترك للتجارب تأييدها أو إنكارها . مما تولد عنه تفسيرات علية ، وأخرى غير علية وفرضه الصورية يعبر عنها بلغة رياضية خاصة ، ويأتي دور الملاحظة والتجربة حين يراد تحقيق تلك الفروض بطريق غير مباشر .

والملاحظة سواء في المنهج التقليدي ، أو المنهج الفرضي المتتطور ، تعتمد على المقاييس الكمية ، لكن القياس في تطور دائم ، فتصورات القياس في الحرارة تختلف عن تصورات القياس في الصوت أو الكتلة والقوة والحركة ، كما أن تصورات قياس ألوان الطيف تختلف عن تصورات ضغط الغاز وحجمه ، والمقاييس في الكواكب والنجوم تختلف عن المقاييس في الذرة والكوانتم .

يعنى العلم بالعلاقات الكائنة بين أجزاء الظاهر ، ولا يعني - إذا أراد التقدم - إلا بالمقادير الكمية وحدها . لأن العلاقات الكائنة بين أجزاء الظاهرة هي الجانب الذي يمكن قياسه قياساً كميّاً . فلا يعود بعد ذلك اختلاف بين المشاهدين إلا بمقدار ما يختلفون على ضبط القياس وطريقته ، والأمل الوحيد في أن يصبح « العلم » علمًا مرهون بالتحاس طريقة تُقاس بها الأنكار الرئيسية التي يتناولها العلم بالبحث ، فإذا لم يكن ذلك في حدود المستطاع لم يكن « العلم » المزعوم علمًا إلا على سبيل المجاز . فماذا نقصد بالكم؟ وماذا يعني بالقياس الكمي؟ نقصد بالمقدار الكمي ما يمكن أن يوصف " بأكبر " " وأقل " أو " بأكثر " (1) و " أصغر " ومهما يكن نوع المقدار الكمي الذي نريد قياسه - مكاناً أو زماناً أو لوناً أو صوتاً أو غيرها - فلابد من مقارنة شيئاً متجلسين من حيث الكمية المراد قياسها ، أحدهما الآخر - كأن يكونا طولين أو ثقلين أو زمرين . إلخ . . . فنتخذ أحد الشيئين معياراً للأخر . فطول نقيس به طولاً آخر ، ونقل نقيس به

ثلا آخر ، وهكذا ، فإذا قسنا شيئاً بشيء من جنسه . كأن نقيس طولاً معيناً بالเมตร أو الباردة . حصلنا على عدد يحدد النسبة بين الشيئين ، ويكون هذا العدد هو قيمة المدار الكمي الذي نقيسه ، وإذا فالمدار الكمي عبارة عن النسبة بين شيئاً ، فإذا قلنا - مثلاً - إن هذه القطعة من القماش طولها أربعة أمتار ، كان معنى قولنا هو : إن هناك طولاً من القماش وطولاً من الخشب أو البلاستيك (نقصد المتر) بحيث تكون بينهما نسبة ، لكن تحديد هذه النسبة العددية بين شيئاً مستحيل إلا إذا عرفنا متى يكون الأول مساوياً للثاني - فمشكلة قياس المقادير الكمية هي إيجاد طريقة لتقدير التساوي بين وحدتين - من وحدات الشيء المراد قياسه^(١) فكيف يكون التساوي بين طولين أو بين صوتيين أو بين حرارتين .. إلخ فإذا أمكننا إيجاد طريقة لتقدير التساوي بين وحدتين يمكن القياس الكمي . وبالتالي أمكن البحث العلمي والإثبات قياس ولا علم^(٢) وطريقة إيجاد التساوي بين الوحدات تختلف باختلاف نوع المدار الكمي لنوع واحد . فقياس المكان سواء أكان ذلك المكان ذا بعد واحد أم بعدين أم ثلاثة - يعني إذا كان الشيء المراد قياسه طولاً أو مساحة أو حجماً فطريقة القياس واحدة من حيث المبدأ ، والمبدأ هو وضع جسم على جسم بحيث تتطابق الأطراف فيكون بينهما تساواً .

وأصلح العلماء على المتر أو الباردة لنقيس بهما كافة الأطوال ، وعلى المتر المربع أو الباردة المربعة لنقيس به كافة المساحات ، وعلى الكيلو أو الرطل لنقيس به السوائل وهكذا - وهذا هنا تنشأ مشكلة منطقية ، وهي إننا إذا أردنا أن نت Exped شيناً معيناً ليكون معياراً نقيس به الأشياء من نوع (طولاً أو مساحة أو حجماً) فلا بد أن يظل ذلك الشيء العصاري ثابت المدار . ويعكن للإنسان أن يقنع بأدق مقياس يمكن وحسنه في الحكم على دقة أداة القياس أن يرى النتائج التي يصل إليها بها تزداد إلى اتفاق في استخراج القوانين الطبيعية^(٣) . أما قياس الزمن فكلنا يعلم كيف يقاس الزمن بالساعة . وما الساعة إلا جهاز ركينا أجزاء على نحو يجعل جسمها متحركاً وهو عقرب الساعة يسير مسافة مكانية معينة ، فإن سار مسافة أخرى متطابقة للطرفين مع المسافة الأولى ، قلنا إن

هاتين فترتان من الزمن متساويتان . والأساس هنا هو الإدراك الحسى المباشر . وأما قياس المقادير الكيفية مثل الصوت واللون والحرارة وما إليها . فهي أشياء ندركها بحواسنا إدراكاً كيفياً . ولذا فإن العلماء يلجأون إلى قياس الصوت بالمجاالت الهرانية التي تحدثها ، وتقيس اللون بطول الموجات الضوئية التي تحدثها ، وهكذا - نعم إن الإنسان لا يدرك موجات هرائية أو ضوئية وإنما يدرك صوتاً أو لوناً لكن إدراك الإنسان للصوت واللون شخصي ذاتي ^(١) أما الأجهزة التي اخترعها الإنسان فهي التي تقيس الموجات الضوئية والصوتية بمقاييس كمية ولعلنا نتساءل

ما هو المقصود بالمقاييس الكمية في العلوم الطبيعية ؟ لاشك أن أي شخص يستطيع أن يدرك أن عالمنا ينطوي على ما هو أكثر من الأمتار والأرطال وغيرها من المقاييس . ومن المؤكد أن العلاقة بين شيء آخر يمكن أن تكون أكثر من علاقة مجموعة من المقاييس بمجموعة أخرى منها . فمن المجال التعبير عن علاقة أم بطفلها من خلال المقاييس . ومع ذلك فالعلم يقتصر إلى حد بعيد على مثل هذه المقاييس . ولذلك نفهم لم كان الأمر كذلك ، ونعرف المقصود من القياس ، فلابد لنا من أن نعود بتفكيرنا عن الواقع التاريخي للقياس الكمي .

قصة تاريخ القياس الكمي :

هي إحدى القصص الرائعة التي توضح التفاعل بين النظرية والتكنولوجيا وال حاجات الاجتماعية ، وهي التي أدت إلى تحقيق مختلف صور التقدم . فقد نشأت البدائيات لمعايرة وحدات الطول والكتلة في مصر القديمة نتيجة الحاجة إلى تعين حدود الملكية بالضبط ولتنظيم التجارة ، ولاشك أن دقة المقاييس في أبعاد الأهرام وبناء المعابد تشهد على مقدرة المصريين في استخدام وتقسيم وحدة قياس الذراع ^(*) .

وفي إنجلترا ومنذ ملوك الساكسون الأوائل ، إحتفظ متحف منشستر بقضيب من الحديد مشلا المقاييس الأول للياردة ، وكان تقدير طولها جزافياً ، أعيد تحديده في القرن ١٣ نتيجة قياس شخص الملك هنري الثامن ، وقد تم عمل مقاييس برونزية جديدة . وصدرت مرسومات في عهد الملكة إليزابيث الأولى لتأكيد أهمية المقاييس الملكية .

(١) المرجع السابق ، ص : ٢٤٦ .

(*) الذراع = ٢٨ بوصة .

أما النسخة الفرنسية للبادرة المعيارية التي كانت سارية في أوائل القرن التاسع عشر ، فقد حاولت أن تكون علمية بدرجة أكبر ، بتعريفها للمتر بأنه يساوي واحداً على عشر ملايين من طول المسافة بين القطب وخط الاستواء ، وذلك حتى يمكن إنتاج نسخ مطابقة له في أي مكان . وقد كان عدم الدقة الفعلية في القياس يرجع إلى أن المتر القياسي أصبح مقبولاً بوصفه المسافة بين علامتين على قضيب مصنوع من البلاتين عند درجة حرارة قياسية معينة . وقد صنعت نسخ مطابقة للنموذج وأرسلت إلى أغلب دول أوروبا والولايات المتحدة ، بوصفها دون شك مظهراً ملائماً للعقلانية الجديدة وديمقراطية عصر التنوير . وأصبح من الضروري أن توجد معايير مقبولة على الصعيد الدولي مأخوذة من المعيار الأساسي ، واعترفت الدول بالحاجة إلى أن تحفظ على مستوى مركزي بمعايير القياس الأساسية وذلك للوفاء بالالتزامات قانونية في تنظيم التجارة والصناعة ، مع الاعتماد على الأوزان والمقاييس ، والضبط المتزايد لمقاييس الجودة والكم ، والبقاء على مواصفات قياسية مرجعية لكل أنواع المقاييس .

وقد لعب المكتب القومي للمقاييس في الولايات المتحدة ، والمعامل القرمية للفيزياء والكيمياء في إنجلترا ، والمكتب الدولي للموازين والمقاييس والمكاييل في فرنسا أدواراً حاسمة في الثورات الصناعية والتكنولوجية في كل أنحاء العالم . . . ولا شك أن تطوير كل أنواع القياس والمعايير وصيانتها وتعريفها بواسطة هذه الهيئات ، قد تطلب كثيراً من الدراسة والبحث الدقيق ، وتضمن بصفة خاصة دراسة الضوابط والتأثيرات المداخلة . بقصد التوحيد القياسي الدولي . وتعد الآن أغلب المجالات العلمية (الدوريات) التي تنشر البحوث والأعمال الفنية على استخدام وحدات النظام الدولي ، مع مزيد من التنسيق القياسي الخاص بفروع علمية معينة .

والتقدير الكمي ، هو مقياس الفروق بين الاختيارات والضوابط ، ولا يهم هنا ما إذا كان هذا العمل ذا طبيعة بحثية أو تحليل روتيني ، لأن نفس الاعتبارات تظل صحيحة في كل الحالات . لذلك فإن الباحث والمنتج لابد أن يستخدم على نطاق واسع المقاييس التي توفرها هيئات وضع المقاييس التي ترعاها كل دول العالم .

تصورات قياس الحرارة ،

كان الرأى السائد أن الجسم الذى نحس به ساخنا أو بارداً حسب الحالة ، يكون هو نفسه ساخنا أو بارداً ، ولقد كانت الحرارة والبرودة فى نظام أرسطر من بين الصفات الأساسية مع الرطوبة والجفاف التى تكون العناصر الأربع .

ولم يبدأ العلم في التفرقة بين كمية الحرارة ودرجتها إلا في القرن الثامن عشر ، ولم يختف اصطلاح البرودة من لغة الفلسفة الطبيعيين إلا في القرن الناتس عشر .

كانت هناك مدرستان رئيسيتان في التفكير لدراسة مسألة كنه الحرارة ، الحرارة عند إدراهما نوعاً من المادة ، ولها وجود مستقل نحس بوجوده في الجسم كدفء ، والثانية ترى أن الحرارة حالة عارضة للجسم وأنها مسؤولة عن الإحساس بالحرارة ، الذي يشعر به الإنسان عندما يلمس هذا الجسم ، ولقد تكونت نظرية ثالثة يمكن اعتبارها توقيعاً بين المفهومين حيث ترجع الحرارة إلى الحركة السريعة لذرات حرارية خاصة موجودة فيه .

وليس من الضروري كى نعرض صورة وافية لتاريخ النظريات العلمية في القياس الحراري أن نعود إلى الوراء كثيراً ، فمن الجائز اعتبار بداية هذا التاريخ أقدم صورة لجهاز الترمومترو الذى استعمل فى عصر غاليليو^(١) . إلا أن الترمومترو الذى ابتكره الفرنسي جيبوم أو موتنتون عام ١٧٠٠ م كان خطوة إلى الأمام بالمقارنة بالجهاز الأول . ولقد نشأت ترمومترات السوائل من النوع المستعمل اليوم بالدرج أثناء القرن ١٨ وأشهرها ترمومترو الألماني جيرانييل فهرنهيت (١٦٨٦ - ١٧٣٦ م) والذى عاش فى هولندا كصانع للترمومترات الجديدة ، ولقد أدخل السويدى سلزيوس التدرج المئوى ونقطتي التجمد وغليان المياه كنقطتين ثابتتين على التدرج عام ١٧٤٢ م .

ولم يتحقق التحديد الكمى للحرارة موضوع الديناميكا الحرارية إلا في القرن الثامن عشر ويرجع الفضل إلى الاسكتلندي الكيمانى جوزيف بلاك (١٧٢٨ - ١٧٩٩ م) والذى

(١) غاليليو (١٥٦٤ - ١٦٤٢ م) ترجع أهميته فى تاريخ الفلسفة إلى نقطتين إدراهما المنهج العلمي والأخرى إقامة أساس علم الميكانيكا ، وأهميته فى العلوم الطبيعية ترجع إلى استخدامه المنهج الرياضى وتطبيق الرياضيات فى قياساته للعلوم الطبيعية التجريبية .

علم المستغلين بالطبيعتيات التفرقة الخامسة بين درجة الحرارة وكمية الحرارة ، كما استحدث اصطلاح الكالوري ، والحرارة النوعية ، والسعنة الحرارية ، وحرارة الانصهار ، والحرارة الكامنة ، ولقد ساهم لافوازييه^(١) (١٧٤٣ - ١٧٩٤م) مع لا بلاس^(٢) عام ١٧٩٦ في تطوير فن قياس كمية الحرارة بقياساته على جهاز مسرع الثلج (جهاز قياس كمية الحرارة) .

ولقد أولى علماء الطبيعتيات الفرنسيون القياسات الدقيقة لكميات الحرارة قدرًا كبيراً من عنايتهم في مطلع القرن التاسع عشر ، ولابد أن نخص بالذكر هنا قياسات الحرارة النوعية للغازات مع ثبوت الضغط ، ومع ثبوت الحجم ، التي قام بها لافوازييه ولا بلاس وكليمان نظرًا لأهمية هذه القياسات الكبيرة في التطوير التالي لنظرية الحرارة وفي عام ١٨٤ م ظهر مفهوم جديد للحرارة ، وووصفت بأنها شكل كان لا يزال يعرف في ذلك الوقت باسم " القوة " ، ولو أنه أصبح معروفاً في مرحلة تالية باسم الطاقة Energy وسميت هذه النظرية بالنظرية الميكانيكية للحرارة ، وأصبحت الطاقة شكل يختلف عن الأشكال الأخرى مثل طاقة الوضع وطاقة الحركة . وعلى هذا قرر الألماني روبرت ماير المبدأ الذي سماه « مبدأ الطاقة » باعتباره قانوناً عاماً من قوانين الطبيعة . وهذا المبدأ هو أن مقدار الطاقة الكلية في الكون ثابت . وأقترح ماير طريقة لتحديد ما سُمي باسم المكافئ الميكانيكي للحرارة ، أي النسبة بين الطاقة الميكانيكية المتحولة إلى حرارة وبين كمية الميكانيكي الذي يمكن بذلك عندما يفقد قدرًا معيناً من الحرارة ، فقد إنتهى جول الفيزيائي الانجليزي بالتجربة إلى تحديد مقدار الحرارة المتولدة عن طريق بذل قدر معين من الشغل

(١) هو انطوان لوران لافوازييه Lavosier، الكيماوى الفرنسي الذى أوضح للعالم الدور الذى يلعبه الاكسجين فى الاحتراق والتكتليس ، قضى على نظرية الفلوجستون الجوهر الغامض .

(٢) سيمون لا بلاس S. Laplace بحث مع لافوازييه عمليات التنفس وافراز العرق والحرارة مستخدماً مسيراً من الجليد . وصلت به التجارب إلى معرفة الشبه بين عمليات الاحتراق والتكتليس والتنفس . وفي عام ١٧٩٦ وضع أول نظرية في نشأة الكواكب وخلصتها أن الشمس وكواكبها كانت سديماً منتشرًا ثم بردت غازات السديم بفعل قوى جاذبية وانكمش ، وعندما زادت سرعة الإنكماس انفصلت كتل خارج السديم . ف تكونت الشمس والمجموعة الشمسية .

الميكانيكي ، ولقد فعل هذا بدقة متناهية خلال سلسلة من التجارب العبرية ، ووصل إلى قياس قيم للسكافى الميكانيكي للحرارة قريبة جداً من قياس ماير . ولقد تجعّل العلما ، فيما بعد ، عن طريق استخدام قيم أكثر دقة للثوابت المستخدمة وبالقياسات الأدق ، في تحديد القيمة بدقة أكبر .

ولم تصبح الديناميكا الحرارية ، وهي المعالجة الرياضية للعلاقة بين الحرارة والطاقة الميكانيكية والطاقة بأشكالها الأخرى ، أمراً ممكناً إلا بعد ظهور النظرية الميكانيكية للحرارة . وهي تدين بوجودها إلى الألماني رودلف كلاوزيوس ^(١) (١٨٢٢ - ١٨٨٨) والإنجليزي وليم طومسون « لورد كلفن » ^(٢) (١٨٢٤ - ١٩٠٧) . وهكذا خرجت الترمومترات أدوات القياس لتفتح آفاق جديدة للبحث ، فنثرت في الفكر العلمي وفي تقدمه .

تصورات قياس الصوت .

ساد المذهب الحسابي للمسافات الموسيقية في اليونان القديمة وخلال العصور الوسطى كلها وحتى القرن السابع عشر . وكانت الموسيقى واحدة من العلوم الأربعة التي شملت الحساب والهندسة والفلك . وكان للرسيقين جانب رياضي وصل إلى حد الارتباط بهذب النسب ، ولقد اهتم الكثير من علماء الطبيعيات منهم ستي芬ن وديكارت وبيكمان وهيجنز بالذهب الحسابي للمسافات الموسيقية . وقد وسع علماء الطبيعيات الذين درسوا الصوتيات خلال تلك الفترة نطاق بحوثهم من الجانب الرياضي إلى الجانب الطبيعي للموضوع ، ولقد أوضح جاليليو وديكارت وهوك ومرسين وجاسندي وغيرهم ، بصورة قاطعة أن درجة صوت النغمة تتعدد بتردد الذبذبة التي تحدث النغمة عنها . وأن سرعة الصوت لا تتوقف على درجة الصوت أو شدة النغمات على عكس النذرية في الأزمة القديمة .

(١) كلاوزيوس Klaweizuss . عالم الفيزياء الفذ ، كان أول من وضع القانون الثاني للديناميكا الحرارية عام ١٨٥٠ . بافتراض عدم إمكانية إنثال الحرارة بنفسها من الجسم الأكثر برودة إلى الجسم الأكثر سخونة ، وفي سنة ١٨٦٥ باستخدام مفهوم الأنتروربيا الذي استحدثه بنفسه ، كان أحد الأوائل الذين يلأوا إلى دراسة اللغة الحرارية للفازات .

(٢) اللورد كلفن Kelvin (١٨٢٤ - ١٩٠٧) هو وليم طومسون كلفن - نال اللوردية شخصي اللورد كلفن . وهو رياضي فيزيائي - كان استاذًا للفلسفة الطبيعية في جلاسجو من عام ١٨٦٣ - ١٨٩٥ أي ٥٢ عاماً . يقول : أكبر الكشوف العلمية ما كانت إلا ثمرة ما أتفق فيها من قياس دقيق .
راجع : Jevons. S. Principles of Science London. 1955.. p.p. 460 - 460

ولقد أجريت قياسات لسرعة الصوت في الهواء وحدد مرسين (١٦٣٧ - ١٦٦٦) قيمتها بـ ١٣٨ . قدمًا في الثانية ، وجاسندي بـ ١٤٧٣ بـ ١١١ قدمًا في الثانية . أما علماء أكاديمية دى شمنتو بياطاليا فقد حددوها بـ ٣٦١ متر في الثانية وهي أقربها من القيمة الصحيحة ، وعرض مرسين في كتابه *التوافق الكوني* قانوناً يقرر أن قياس تردد نغمة الوتر يتناسب طردياً مع مربع الشد وعكسياً مع الطول ومربع كتلة وحدة الأطوال . ولقد ورد ذكر قوانين الذبذبة في كتاب غاليليو "الأبحاث" ، وكان من رأيه أن قياس الترددات المطلقة يخرج عن حدود الامكانية .

وقد ورد في كتاب نيوتن^(١) "المبادئ" مناقشات نظرية للطريقة التي ينتقل بها الصوت في غاز ، ولقد إنتهى إلى أن قياس سرعة الصوت يتناسب طردياً مع الجذر التربيعي للضغط ، وعكسياً مع الجذر التربيعي للكثافة . ولقد استخدم نيوتن في حساباته لطول موجة صوتية ، قياسات التردد التي ابتكرها العالم الفرنسي جوزيف سوفور . كما قام نيوتن بقياس النغمات التوافقية للأوتار ، وقياس مجالات الرنين .

وقد شهدت بدايات القرن التاسع عشر إحياء طريقة القياس التجاري للترددات الصوتية على يد الألماني أرنست كلادنى حيث درس ذبذبة الأوتار والقضبان والرائقات والألواح . وذكر ذلك في كتابه الصوتيات عام ١٨٠٢ . ولقد استكمل أو جست كوندت الذي أنجز عام ١٨٦٦ م طريقة لقياس سرعة الصوت في الجوامد والغازات .

وكان البحث في انتشار الموجات الصوتية في المياه قد بدأ وحدد جاك كولادون عام ١٨٢٧ م بالقياس بـ ١٤٣٥ مترًا في الثانية قيست في مياه بحيرة جنيف .

ونجح العلماء عام ١٨١٩ في جعل الصفار « السرينة » أداة قياس كاملة ودقيقة

(٢) نيوتن (١٦٤٢ - ١٧٢٧) من أكبر العبريات الرياضية خلال فترة طويلة من التاريخ . درس الفلسفة الطبيعية والبصريات والرياضيات ، في عام ١٦٦٥ وضع أساس مكتشفات بعثره في المادة وقوانين الحركة الثلاث ، وقانون الجاذبية العام ، ونظريات تركيب الضوء . واضعا بذلك الصورة الطبيعية للكون التي ظلت بدون تغيير إلى بداية القرن العشرين . وأتم نظرية حركة الأجرام السماوية وأوضح أهم خواص حركة القمر . وهو من رواد المنهج الفرضي - النهج العلمي المعاصر . راجع : د. محمد مرسى أحمد : نيوتن . دار الشرق للنشر والطبع . ١٩٤٦ . ص ٥١ وما بعدها .

وحدّ سافار في نفس الوقت مدى قدرة أذن الإنسان العادي على سماع الأصوات ، وأجرى بحثاً مستفيضاً في تركيب وعمل الآلات الموسيقية . ونجح يانج عام ١٨٢٥ في توضيح ظاهرة التداخل والحركة الموجية للأصوات .

وتوصل جورج سيمونون عام ١٨٤١ بأساليب القياس إلى أن الأذن البشرية غير قادرة على تحليل الذبذبات التوافقية وأنها تدركها كنغمات بسيطة . أما الذبذبات الهوائية لكل أشكالها فيمكن تحليلها إلى مركباتها التوافقية . والصوت يمكن وصفه بإصطلاحات طبيعية عن طريق معرفة النغمات التوافقية الموجودة وشدة كل منها .

وفي عام ١٨٧٥ تمكن هلمهولتز^(١) (١٨٢١ - ١٨٩٤) في كتابه "نظريّة الإحساس بالنغمات" من دراسة وقياس الصوتيات الفسيولوجية والتي درس فيها كل من الاستماع والحديث ، وأوضح أن ظاهرة اختلاف النغمات إنما هي حالة خاصة من ظاهرة أكثر شمولاً هي إشتراك النغمات .

وأبحاث هلمهولتز هي أساس القياسات الصوتية الطبيعية الحديثة ، والتي أمكن تحقيق مزيد من التقدم فيها عن طريق المساعدات التكنولوجية . ولقد أخرج الأمريكي فيليب ريس عام ١٨٦١ أول جهاز علمي قادر على نقل الكلام ، استخدم بعد ذلك بخمسة عشرة عاماً . وذلك بفضل التحسينات التي استحدثها الأمريكيان ألكسندر جراهام وايليتشيا جوارى في نفس الوقت . ولقد تحسّن التليفون تحسناً كبيراً بفضل استخدام ميكروفون حبيبات الكربون الذي اخترعه دافيد هيبوز . واخترع توماس اديسون المغامرون عام ١٨٧٨ ، ومع ضخامة التقدم في أساليب التسجيل وإعادة إخراج الصوت الذي تحقق منذ أيام اديسون حتى اليوم .

تصورات القياس الكمي في قوانين نيوتون للحركة ،

ما لا شك فيه أن الرياضيات في عهد نيوتون أصبحت ذات ارتباط كبير بكثير من العلوم

(١) هلمهولتز Helmholtz عالم ألماني عمل في مجال الفيزياء والرياضيات وعلم وظائف الأعضاء ، وكان أول من وضع التعريف الرياضي لقانون الطاقة عام ١٨٤٧ . وكان أيضاً أول من استخدم الميكانيكا الحرارية في دراسة العلوم الكيميائية .

الفيزيائية ، سواء من حيث استخدام الصيغ والقياس والتعبير الكمي ، وكان نيوتن فضل كبير في هذا المضمار ، وتمثل ذلك في تأليفه لكتاب الأسس الرياضية للفلسفة الطبيعية Principia ، وتوصله إلى حساب التفاضل والتكامل لم تتطور الميكانيكا لتصبح دراسة شاملة للحركة إلا في القرن السابع عشر . ولقد ركز كبار العلماء في ذلك القرن - ومنهم غاليليو وهيجنز ونيوتن - اهتمامهم على هذا العلم مستغلين في هذا التقدم الهائل الذي حققه علم الرياضيات في عهدهم . ولقد بلغت الميكانيكا بفضل جهودهم . درجة من النمو لم تبلغها العلوم الأخرى إلا بقدر التحامها بالميكانيكا ذاتها . كما حدث في عالم الفكر المعاصر . فلقد نشأ مثل أعلى علمي يمكن تعريفه بأنه « ميكانة الطبيعة » . ولقد سعى الفلسفه لوصف عمل الطبيعة باصطلاحات مستمدة من علم الميكانيكا وتفسيرها على أساس من نظرياتها . ولقد وطأ مكانة هذا المفهوم أن ملاعنة الميكانيكا للمعالجة والقياس الرياضي كانت تزداد يوماً بعد يوم ولقد تحقق هذا عن طريقين : أولهما أن الميكانيكا ، كما أوضح نيوتن ذات تكوين بدھي ، وثانيهما أن مسائلها يمكن حلها كمياً بالطرق الجبرية . ولقد احتفظت الميكانيكا بوضعها الاستثنائي في دنيا العلوم الطبيعية منذ بداية القرن الثامن عشر حتى فترة متأخرة من القرن التاسع عشر ، بسمتين مميزتين ، الأولى هي العلاقة الوثيقة التي كانت قائمة بين أبحاث قلة من علماء الميكانيكا ، أغلبهم من جهابذة الرياضيين ، والثانية أن الهدف الأول لهؤلاء العلماء كان صياغة مبادئ عامة معينة يمكن قبولها كفرض في إستنتاج النظريات ، وتصلح كوسائل مساعدة في حل المشاكل .

ويشار إلى نظرية نيوتن في الميكانيكا بقوانين الحركة الثلاثة . وهي تدور حول تحديد تصور القوة Force في إطار تصور الحركة ، إذ القوة عنده علة تغير الحركة ، وتفهم الحركة بتصورات المكان والزمان والكتلة ، الخصائص الأساسية للمادة ، فكل جسم إنما هو امتداد في المكان وله ديمومته في الزمن وحاصل على كتلة ما . يصوغ نيوتن قوانين الحركة الثلاثة كالتالي :

١ - قانون القصور الذاتي : Inertia يستمر كل جسم في الحالة التي هو عليها من سكون أو حركة مطردة ما لم تضطره قوة ما إلى تغيير تلك الحالة . وهذا القانون يتضمن تصوراً للقوة بأنها علة تغير الحركة .

٤ - قانون تناسب القوة والسرعة : تتناسب القوة الواقعية على جسم ما تناسباً طردياً مع تغير كمية الحركة التي يحدُّها ذلك الجسم في زمن ما ، واتجاه هذه القوة هو الاتجاه الذي يتخذُه هذا التغير في كمية الحركة . يكون هذا التغير في كمية الحركة بطيئاً السرعة في الكتلة الكبيرة ، وكبير السرعة في الكتلة الصغيرة .

٥ - قانون تساوى الفعل ورد الفعل المضاد : لكل فعل رد فعل مساوٍ له في المقدار ومضاد في الاتجاه ، ومعناه أن التأثير المتبادل بين جسمين تأثير متساوٍ دائماً ولكن في اتجاهين متقابلين . فالقوة أساسها تأثير جسم على جسم .

من هذه القوانين وصل نيوتن إلى تقرير أن كل جزءٍ ماديٍ به قوة سماها الجاذبية ، وهذه الجاذبية موجودة في كل جزءٍ مهما صغر حجمه ، ويمكن قياس هذه القوة طبقاً لقوانين محددة هي قوانين الحركة . ومن ثمَّ وضع قانون سقوط الأجسام الذي اقترحه غاليليو في إطار قوانين نيوتن .

عام ١٦٦٦م كانت أول محاولة قام بها نيوتن لتحقيق قانون الجاذبية هي افتراضه أن الأرض تجذب القمر إليها . وجد أول الأمر أن قياسه لبعد القمر عن مركز الأرض وسرعة حركة القمر في الثانية لم يأت بالنتيجة المرجوة بافتراض قانونه ، فترك هذه النقطة وانشغل بمدار الأرض والكواكب الأخرى حول الشمس ، وتبين له بعد ١٣ عاماً أن السبب في عدم مطابقة القانون لهذا التجربة ليس لفساد القانون ، وإنما خطأه في قياس قطر الأرض ، علم نيوتن من خطاب شخصي من صديقه روبرت هوك Hooke عام ١٦٧٩م أن العالم الفلكي الفرنسي چان بيكار Jean Picard وصل إلى قياس القطر الدقيق للأرض ، وحينئذ قام نيوتن بتطبيق القياس الجديد فتحقق له القانون الكلى للجاذبية .

ولقد تمكَّن نيوتن من استنباط قوانين كبلر وأن يصف مدارات الأرض والكواكب حول الشمس ، وأن يفسر ظواهر المد والجزر وعددًا هائلًا من الظواهر الطبيعية . وظل النسق النيوتوني في علوم الفيزياء والفلك والميكانيكا هو التفسير القائم لقرن ونصف . إلا أنه في نهاية القرن ١٩م ، تشكك بعض الفلاسفة الطبيعيين فيما إذا كانت ميكانيكا نيوتن هي آخر كلمة في هذا المجال ، وفيما إذا كانت هي النظام الوحيد الممكن ، وإن كان البعض استمر في اعتبارها من أعمال الصدق الأبدي ، وليس بإمكاننا وصف المدى الذي حققت به

نظريتا الكواント والنسبية في أوائل القرن العشرين شكوك المجموعة الأولى إلا بداية ما زال العلم المعاصر يسير في طريقها

تصورات القياس في علم الفلك :

لم يكن غاليليو (١٥٦٤ - ١٦٤٢) الشخص الوحيد الذي وجه تلسكوبا صوب الأجرام السماوية لمشاهدة البقع الشمسية ودوران الشمس حول محورها الذي فرضه كبلر Kepler (١٥٦١ - ١٦٣) في نظرته الحركية لحركة الكواكب ، فقد طور كبلر التلسكوب الهولندي ذي العينية ، وأمتاز باتساع مجال الرؤية ، ولذا كان للتلسكوب الجديد مكان هام في حياة هيغينز Huyghens (١٦٢٩ - ١٦٩٥) . إلا أنه تمكّن من صنع تلسكوبات ذات أبعاد بؤرية متزايدة ، وكان الفرض من هذا ، الإقلال من الزيغ الكروي . واستطاع الفلكيون قياس المسافات والأبعاد الصغيرة في السماء .

وبدأت مرحلة جديدة في تاريخ الفلك عندما شيدت كل من الحكومتين الفرنسية والإنجليزية مرصدًا ، وكانت احتياجات الملاحة هي الدافع . وكان الفلاسفة الطبيعيون مقتنعين تماماً بأن المعرفة الدقيقة لمكان الأجرام السماوية شرط لا بد منه للتحديد الدقيق لمكان سفينة في البحر بتحديد خط الطول . وتمت في هذين المرصدتين أعمال فلكية تفوق بكثير الأعمال الملاحية . في باريس اكتشف كاسييني أربعة أقمار لزحل وقارن جان بيكار بين التلسكوبات وأجهزة القياس ، وأنجز فلامستيد في لندن عدداً كبيراً من المشاهدات الملفتة في دقتها ، والتي نافت كل القياسات السابقة ، في ظروف بالغة المشقة . ويعزى إليه كثير من التحسينات في أساليب القياس والمشاهدة الفلكية . وخلفه عالم الرياضيات هاللي ، وكان اسمه قد ذاع بسبب نشره خريطة فلكية لنصف الكرة الجنوبي مبنية على مشاهدات وقياسات قام بها في جزيرة سانت هيلانة عام ١٦٧٦م . وفي عام ١٦٨٢ استطاع تطبيق طريقة أوردها نيوتن لتحديد مدار المذنبات . ومن الشخصيات الهامة في الفلك في القرن ١٧ الدانمركي رومر مدير مرصد كرينهاجن ، فقد حسن أسلوب إجراء المشاهدات الفلكية عن طريق الاستخدام الكامل لكل إمكانيات التلسكوب والمجهر والساعة البندولية ، وتميز الشاطط الفلكي في هذه الفترة بالبعثات التي أوفدت لإجراء المشاهدات في البلاد الثانية ، وكان هدتها الأساسي قياس طول الدرجة على دائرة خط الرووال لاستخدام هذه النتائج في تحديد الشكل والأبعاد الصحيحة للأرض ، إلا أن هذا قد كشف عن حقائق أخرى كثيرة جديدة .

في القرن ١٨ قدم الفلكي الانجليزي براذرلي اسهامات هامة بقياس ميل النجم جاما في كوكبة الحوت ، وتحققت بهذا طريقة جديدة لحساب سرعة انتشار الضوء ، كما وجد ، بالإضافة إلى هذا ، تصحيح جديد يجب تطبيقه على مواضع النجوم المقيسة . وفي الفترة من ١٧٥٠ - ١٧٦٢ م قام براذرلي باستخدام أجهزة جديدة آخذًا في الاعتبار وبكل عناء جميع الأخطاء التي يمكن أن تحدث نتيجة لعيوب الأجهزة . وكان هاريسون أول من نجح في جعل حركة الكرو노متر لا تتأثر بدرجة الحرارة . أما القدس ليس فقد قصر قياساته للنجوم على ستة وثلاثين نجماً أساسياً وقادس عام ١٧٧٤ م متوسط كثافة الأرض وهو ٧٤١ ، وأصبح موضوع تحديد اختلاف منظر الشمس يشغل مكاناً هاماً في الفلك ، واقتصر الفلكيون تحديده بقياس اختلاف منظر المريخ والزهرة مباشرة ، واستنتاج اختلاف منظر الشمس منهما عن طريق قانون كيلر الثالث .^(١) (مربع الزمن الذي يقطعه الكوكب لاتمام مداره حول الشمس يتناسب تناسباً طردياً مع مكعب المسافة بينه وبينها) .

وكانت فرنسا في القرن ١٨ بلد الفلك الحسابي ، كما كانت إنجلترا بلد الفلك القياسي . وقد ركز معظم الرياضيين الفرنسيين اهتمامهم على الميكانيكا السماوية التي أقامها بيوتن من حيث المبدأ ، ووصل بها إلى حد من الاتقان ، وتقديم بها هؤلاء العلماء ، وأرتفعوا بها إلى مستوى محترم بنهاية القرن . ومارتن هيرشيل Herschel ١٧٣٨ - ١٨٢٢ الفلك كهواية وصنع تلسكوباته بنفسه ، واستمر يفعل هذا على نطاق كبير لفترة طويلة من الزمن ، وقام مستعيناً بالأجهزة المحسنة ، بإعداد قوائم مشاهدته في السماء ، وحاول أن يكون فكرة عن شكل الكون بأسرة . ودرس السطوح الخارجية للقمر والكواكب بوجه خاص . ومشاهداته للمرىخ تعتبر بداية البحوث الطبيعية الحديثة لهذه الكواكب ، واكتشف تابعين جديدين للمرىخ ، وأعطى لفترة دوران المرىخ القيمة الأدق ٢١.٧٦ ثانية ٣٩ دقيقة ٢٤ ساعة ولزحل القيمة ١٦ دقيقة . ١.٠ ساعة واستطاع هيرشيل أن ينشر قوائم مسحية لكثير من أنواع الأجرام (٨٠٠ نجم وبضعة آلاف من السدم وحوش النجوم) ، وأعطى فوق هذا أول تخطيط للتركيب المحتمل لدرجات التباينة على أساس عمليات حصر وقياس منهجية لعدد النجوم في الاتجاهات المختلفة . ومن اكتشافات هيرشيل الشهيرة تحديده لنقطة المعروفة باسم قبلة الشمس ، وهي نقطة في السماء حددتها عند كوكبه هرقل ، تتحرك الشمس نحوها .

(١) فورس وهوز : تاريخ العلم والتكنولوجيا ج ٢ ترجمة أسامة الحولي . مراجعة محمد مرسي أحمد الهيئة العامة للكتاب ألف كتاب . ١٩٨٦ . ص ١١٢ .

وكانت العقود الأولى من القرن ١٩ بالنسبة للفلك فترة تعميق وتهذيب للأعمال النظرية والتكنولوجية . وبرزت أساليب الدقة الألمانية إلى جانب الإنجليزية في صنع الأجهزة ونذكر منها : دائرة خط الزوال ولها حافة دائيرية مدرجة لقياس الميل والهليومتر (مقياس الشمس) وهو ميكرومتر صنعه فرانهوفر ، وساير التحسن في تصحيح أخطاء المشاهدة والقياس ، التحسن في الأجهزة . وأمكن تحديد الأخطاء الكامنة في الأجهزة وأمكن تقدير التصحیحات ، وأشار بیسیل إلى تصحيحات الخطأ الشخصي للمشاهد ، وهي الحقيقة التي كان الفلكيون يتجلبونها دائمًا . . . وتمكن العلماء من وضع جداول قیاسیة یُسترشد بها في الأقلال من الأخطاء .^(١)

واستنتج جاوس عالم الرياضيات طريقة لقياس حرکة الأجسام السماوية التي تدور حول الشمس في قطاعات مخروطية . وأصبح من سمات الفلك في القرن ١٩ إعداد قوائم لكل النجوم تحدد مواقعها على أكبر درجة من الدقة الممكنا . وأصبح التصوير الضوئي عاملاً مساعدًا في مشروعات خريطة السماء ونتج عن ذلك مصور به ٤٥ نجم ، وبلغت دراسة سطح القمر ذروة جديدة ، مع علاقاته الكونية والفردية . وأخذت أول صورة جيدة للقمر عام ١٨٥٠ بواسطة وليم كراوكش مدير مرصد هارفارد . وتقدمت دراسة الشمس بفضل مشاهدات تلسکوبية نظامية دامت .٤ عاما ، بعد ذلك بدأ تطبيق التحليل الطيفي على دراسة الأجرام السماوية والذي أوجده فرعاً جديداً هو الطبيعيات الفلكية ، ونجح الفلك في دراسة التركيب الكيميائي للأجرام . وثبت أن هناك عشرة عناصر في الشمس تناظر مثيلتها في الأرض كما اكتشف عنصر الهيليوم في الشمس .^(٢)

القياس و موضوعية العلم : إن فلاسفه العلم وهم يحاولون تأكيد جانب الموضوعية في التفكير العلمي تصادفهم صعاب كثيرة . لأنه ما دام الإنسان هو نفسه أداة الإدراك بما لديه من أعضاء للحس ومن منطق العقل ، فكيف يمكن أن يجرد الموقف الموضوعي للبحث من ذاته البشرية بكل ما فيها ؟ يشرط العلماء للتفكير العلمي موضوعية بقدر مستطاع البشر وذلك عن طريق التطور التكنولوجي لأجهزة القياس ، مما يزيد من دقتها في القياس أثناء التجربة والملاحظة . وقد اصطلح فلاسفه العلم أن الحقيقة العلمية تكون موضوعية عندما يشارك في إدراكتها كل علماء

(١) ، (٢) المرجع السابق ص ١١٦ وما بعدها .

الاختصاص ، لا ينفرد بها البعض دون الآخرين بحجة أن لهم حاسة سادسة أو أن لهم بصيرة ينفردون بها ، أو أنهم يدركون الحقائق بقولهم قبل عقولهم وما إلى ذلك من أقوال فالباحث في دراسته لعالم الظواهر يتولى القيام بقياس العلاقات والعمليات وأرجوه انتشاع للظاهرة . والقياسات هي كميات تخرج من الأشياء والحوادث موضوع البحث وتتخذ أساساً للفهم . فالحقيقة العلمية هي حقيقة من العلاقات الكمية وهي عالم من قراءات المؤشرات على أجهزة القياس .^(١)

إذا شاء العلم أن يكون موضوعياً ، فلا بد له أن يرتكز على أقل قدر ممكن من التفسير الشخصي ، وأن يقوم على أساس يمكن أن يتفق عليه الجميع . وهذا يؤدي بنا مرة أخرى إلى عبارة اللورد كلفن إذا استطعت أن تقيس ما تتحدث عنه وتعبر عنه بالأرقام ، فانت تعلم عنه شيئاً ، وإذا لم تستطع أن تقيسه أو أن تعبر عنه بالأرقام ، فإن معرفتك من نوع هزيل غير مرض ، قد تكون هذه بداية معرفة ، ولكنك لن تكون قد بلغت في تفكيرك مرحلة العلم . فالقياسات الدقيقة تبعاً لقياس يفهمه الجميع ، تؤدي إلى استبعاد شخصية القائم باللحاظة ، وتتيح أساساً لقدر من الموضوعية . فإذا كان هذا صحيحاً ، كان العلم محدوداً من المعرفة . وهذا التحدّد ينشأ من الشروط الدقيقة الصارمة التي يفرضها النهج العلمي .

ولنضرب مثلاً بسيطاً مستمدًا من مجال حياتنا خارج عن نطاق اهتمام العلم ، يوضح أهمية استبعاد التفسير الشخصي ، ويكشف عن عنصر المأساة في هذا الاستبعاد : فلنتصور جماعة من الناس أحدهم أستاذ موسيقي يستمع إلى قطعة موسيقية وفي الوقت الذي تسرى فيه الأنفاس الرائعة في الغرفة ، يسمع كل فرد في الجماعة قطعة معينة من اللحن مختلفة إلى حد ما عن الآخرين . صحيح أن ما يسمع في كل حالة يسمى لحن ، غير أن نوع الواقع الذي قتله الموسيقي يتوقف على أشياء كثيرة .

فالاستماع إليها هو تجربة انفعالية مثيرة بالنسبة إلى من لديه بعض القدرة على تذوق الموسيقى . أما بالنسبة إلى أستاذ الموسيقى الذي درس الأصوات الموسيقية ، فإن القطعة هي مسألة أسلوب فني وتعبير ذاتي ، فضلاً عما فيها من جمال . وأما من لا يعب الموسيقى ، فلن يرى فيها إلا ضعيفاً معتقداً . فالاستماع عنده واجب ثقيل ، لامتعة ، وإذا

(١) المرجع السابق ، عرض شامل من الباب ١٦ إلى الباب ٢٦ .

فقطعة الموسيقى عند كل فرد في الجماعة جمال مختلف ، ومعنى مختلف ، وهي تكون ظاهرة ذاتية مختلفة . على أن هذه الفروق لاصلة لها بالقطعة الموسيقية كما وضعها مؤلفها ، وإنما هي تتعلق بأمزجة الأفراد المستمعين وأذواقهم وتعليمهم وتجاربهم .

واذن فليس هناك أساس يمكن أن يتفق عليه كل المستمعين بشأن جمال اللحن ومعناه . فهذه نواح ذاتية ، تختلف اختلافاً كبيراً من فرد إلى آخر . غير أن من الممكن أن تصل جماعة المستمعين إلى تفاهم مشترك حول النواحي التي هي أكثر موضوعية في القطعة الموسيقية - فإذا ما تركوا مفهومي الجمال والمعنى جانبا ، بوصفهما غير مرتبطين بالمشكلة المطلوب بحثها ، ففي وسعهم الوصول إلى اتفاق حول تركيب القطعة . فهم يستطيعون الاتفاق بسهولة حول مقاييس الحركات ، وعدد الأنفاس وتعدد الأصوات ، وأنماط الإيقاع ، وما إلى ذلك ، ولا يمكن الوصول إلى اتفاق إلا بالقيام بقياسات ل قالب القطعة وأبعادها ، على أساس مقياس يتفق عليه الجميع .

وهكذا حللت محل القطعة الموسيقية بوصفها إبداعاً موسيقياً جميلاً ، مجموعة من القياسات التي تصف تشريح الموسيقى ومتيكانيكيتها . أى أن القياسات جردت من الإبداع الموسيقى وأصبحت تكون مفهوماً موضوعياً الواقع القطعة . ولكننا حققنا بذلك شيئاً هاماً : هو إيجاد أساس لتفاهم مشترك . وبعد ذلك تقدماً في الفهم البشري ، بشرط ألا ننسى قطعة الموسيقى الأصلية وندعى أنها أقل أهمية بكثير من القياسات التي أجريناها .

وعلى الرغم من أن العلم لا شأن له بالقطع الموسيقية ، ففي وسعنا أن نطبق هذا التشبث على كل ما ندرسه . فالعالم ، في دراسته لعالم الطبيعة ، يتولى القيام بقياسات للشكل ، وأوجه النشاط ، وال العلاقات ، والعمليات . والقياسات هنا ، هي كميات تجبره من الأشياء والحوادث التي تدرسها ، وهي تتخذ أساساً لمعرفة مفيدة قابلة للفهم . فلذلك يكون لدينا واقع موضوعي قابل للمعرفة ، يمكن أن يتفق عليه الناس جميعاً ، فلا بد لنا من إرجاع الرياح وأوراق الأزهار والصخر والنجم إلى مجموعات من الأقيسة . أى أن الحقيقة العلمية هي حقيقة من العلاقات الكمية ، وهي عالم من قراءات المنشرات على أدوات قياسية . وللغة الرياضية التي تعبّر بها عن المادة يجعل تصورنا للمادة بعيداً كل البعد عن

تصورنا المألف للمادة المحسوسة . والمادة مجرد صيغ رياضية ومعادلات رمزية والعالم الموضوعي يجهل عنه كل شيء . كما قال السير آرثر إدجتون Arthur Eddington ، العالم الفيزيائي الإنجليزي المثالى حيث يعتقد أن العالم الذى يوصف ويصاغ فى قوانين رياضية يسهم الفعل الانسانى فيه بدور أساسى باحساساته وانطباعاته الحسية وتصوراته .^(١)

ومن الملاحظ أن من الممكن القيام بقياس كمى لبعض الأشياء التى نعتقد فى العادة أنها كيفية ، وبذلك نضعها فى إطار العلم . فكيفيات اللون والصوت والصلابة والشكل والكتافة وكثير غيرها ، هي بعض الصفات التى يمكن قياسها مثلما يمكن قياس صفات الثقل والحجم والزمن . فلنفرض أن لدينا حوالي خمسين زجاجة صغيرة ، كل منها تحتوى على مزيج مختلف من صبغة حمراً ، وزرقاً ، وأننا طلبنا إلى عدد من الناس أن يربووا كل الزجاجات فى صف ، بحيث يكون أكثر الزجاجات حمرة على اليمين ، وأكثرها زرقة فى أقصى اليسار ، وتكون الألوان المتوسطة فى الترتيب بين هذه الطرفين . عندئذ سنجد بعض الاختلاف بين الأشخاص الذين يحاولون ترتيب الزجاجات . ومقدار هذا الاختلاف هو الفروق الطفيفة فى دقة إبصارهم وفى أفكارهم عن صفتى الحمرة والزرقة . ولكن فى وسع الإنسان المدرب ، باستخدام جهاز لقياس الضوء يعرف بجهاز قياس الضوء الطيفى Spectro - photometer ، أن يرتب الزجاجات ترتيباً صحيحاً سريعاً ، لا خطأ فيه فى استطاعته ، بمتابعة قراءات المؤشر فى جهازه ، أن يحدد الترتيب الصحيح للزجاجات . كذلك فإنه يستطيع أن يبنينا ببعض صفات التركيب الكيميائى لكل صبغة . ولن يكون هذا الإنسان مضطراً إلى رؤية اللون بنفسه ، بل إنه قد يكون مصاباً بعمى تام للألوان . ولكن هذا لن يؤثر فى التقاسات ، إذ أن صفتى الحمرة والزرقة قد أستعيض عنهما بمجموعة من قراءات المؤشر على الجهاز . ومع هذه القراءات يمكننا أن نتعامل كمياً ورياضياً ، أما مع الألوان فلا تعامل .^(٢)

ومن أمثلة الوحدات التى تقاس بها الظواهر الكونية ، البوصة ، والرطل ، والجرام

(١) د. محمود فهمي زيدان : من نظريات العلم المعاصر إلى الموقف الفلسفية ، ص : ١١٣ .

(٢) هايزنبرج : المشاكل الفلسفية للعلوم التجريبية . ترجمة د. أحمد مستجير . العلم للجميع . الهيئة العامة للكتاب . ١٩٧٢ ص . ٦٦ .

والدائن ^(١) Dyne والإرج ^(٢) Erg والأوم ^(٣) Ohm والثانية ، وكثير غيرها . هذه الوحدات محددة بدقة تبعاً لمعايير اتفق عليها على مر السنين . فالدائن في معمل في مصر هو يعنيه نفس وحدة القياس المستخدمة في معمل في لندن . والدائن هو تلك القوة التي تؤدي إلى عجلة مقدارها سنتيمتر في الثانية كل ثانية في جرام واحد من المادة . ويفضل هذه المقاييس وحدتها يستطيع العلم أن يظل موضوعياً وذا نطاق عالمي . ومن الواضح أنه لو كان كل عالم أو جماعة من العلماء ، يضعون معايير مستقلة ، لدبّت الفرضي في العلم ولضيق نطاقه إلى أبعد حد . ^(٤)

والواقع أن نجاح العلم في كشف ظواهر العالم الطبيعي قد بلغ من الضخامة حداً يجعل من الممكن أن يتراكم بناء هائلاً من المعرفة الكمية منذ القرن السابع عشر . أما منذ عام ١٩٠٠ فكان التقدم مذهلاً وكانت أهم أسباب هذا التقدم العظيم ، أن نتائج الأبحاث الكمية يسهل تبادلها . فمن الممكن عزل الظاهرة الطبيعية وقياسها . ومن الممكن تحليلها إلى عناصر متعددة ، ووصف العلاقات بين الأجزاء ، وصفاً كميَا . كما أن من الممكن وضع جداول نتائج الملاحظات والتجارب ، وتحليلها . وعن طريق صفحات المجلات العلمية ، يمكن نقل النتائج والتفسيرات إلى الآخرين . ويستطيع العلماء الآخرون أن يكرروا التجارب ويوسعوها ، لكي يدعموا النتائج الأصلية أو يدحضوها ، ويواصلوا العلم أبعد منها . ^(٥)

إن العلم معرفة بالعمليات التي تحدث في العالم الخارجي الموضوعى . ونحن لا نستطيع أن نعرف العالم الخارج عن أذهاننا إلا بطريقة غير مباشرة . وبهذه الصفة يكون كل علم معرفة غير مباشرة . والنظريات والمفاهيم العلمية هي محاولات لتكوين أفكار ناجحة عملياً عن العالم . بحيث تتيح لنا هذه الأفكار فهمه والسيطرة عليه . وينمو العلم مع ازدياد دقة القياس ، ويزداد فهمنا للعالم إحكاماً . ولابد أن يكون مانعنه عن العالم الحقيقي قرباً مما هو عليه بالفعل .

(١) وحدة قياس القوة . (٢) وحدة قياس الشغل أو الطاقة . (٣) وحدة قياس المقاومة والكهربائية .

(٤) د. زكي نجيب محمود : النطق الوضعي ج ٢ ص ٢٣٩ - ٢٤١ .

Walademar K; Exploration in Science., London 1959. p. 122. (٥)

لقد كان العالم كما عرفه العلم الفيزيائى في القرن التاسع عشر عالماً منظماً متناسقاً . فقد عمل كثير من الفيزيائيين على تطوير قوانين الفيزياء ، وعلى اختبارها والتوسيع فيها . وقد تبين أن هذه القوانين ملائمة تماماً لتفسير كل أوجه الكون المادى تقريباً . ولم يكتشف أى شئ يلقي أى ظل من الشك على الصلاحية المطلقة لمبدأ العلية . وبدأ الكون كأنه آلة عملاقة دفعتها إلى الحركة قوة مجهرولة في وقت غير معلوم من الماضي . وكان تاريخ الكون ومستقبله محددين على نحو ثابت منذ البداية . كذلك لم تعد المادة التي تصنع منها الأشياء شديدة الفموض : فقد نظر إلى المادة على أنها تتتألف من ذرات . وهى الوحدات النهائية لعالم الواقع . وتتألف العناصر الكيميائية المختلفة من ذرات تختلف أحجامها ، وبالتالي أوزانها . فالهيدروجين مركب من أصغر الذرات ، على حين أن عنصراً كالحديد يتتألف من ذرات أكبر وأثقل . والزمان والمكان والمادة والطاقة ، كلها كيانات مستقلة تتشابك سوية من أجل تكوين العالم . ولقد كانت هناك بعض الصعوبة في إدماج خصائص الضوء والقوى الكهرومغناطيسية في المفهوم الكوني ، ومع ذلك كان يعتقد أن من الممكن تذليل هذه الصعوبة بافتراض أن الفضاء الكوني يمتلىء بمادة غير ملموسة اسمها الأثير .

ولم تكن البيولوجيا قد بلغت درجة التطور التي بلغتها الفيزياء ، ولكن ساد الاعتقاد بأن الكائن العضوي الحي يمكن أن يعد آلة بدوره : فالجسم المادي للકائن العضوي ينبغي أن يكون مؤلفاً من ذرات ، شأنه أى شئ آخر . ولما كان هذا أمراً بادى الوضوح ، فلا بد أن تكون نفس مفاهيم الزمان والمكان والطاقة والمادة قابلة للانطباق على الحي مثلما تنطبق على غير الحي . ولما كان كل شئ يحدث قابلاً لأن يرد إلى سلسلة حوادث يمكن قياسها ، فإن النباتات والحيوانات ينبغي أن تدرج ضمن فئة « كل شئ » هذه . وقد انهمك علماء البيولوجيا في بحث مشكلات التطور ، مستخدمين نظرية تشارلز داروين^(١) Charles Darwin الحديثة العهد . فقد كان

(١) داروين (١٨٠٩ - ١٨٢٢) من الرواد الذين أثروا الفكر العلمي عامه ، وأحد كبار مؤسسى النهضة الفكرية الحديثة في العلوم البيولوجية وفلسفتها ، وأول من أراح السؤال عن نشأة الجنس البشري منذ الاتحاق بالسبعينية . حاول الإجابة عن السر في تعدد أنواع النباتات والحيوانات في الفصيلة الواحدة اقترب اسمه إلى الأبد بنظرية التطور حيث أيقن أن العلم ما هو إلا جمع الحقائق وترتيبها واستنباط القوانين باستخدام الأرقام والحسابات .

راجع : تشارلز داروين : أصل الأنواع . جزءان ترجمة اسماعيل مظہر - مراجعة عبد الخاليم منتظر . دار الثقافة ١٩٦١ . المقدمة .

التطور بالانتقاء الطبيعي فسكتة تتمشى إلى حد رائع وكامل مع النظرة إلى الكون على أنه آلى متعدد علينا . وبطبيعة الحال لم تكن هناك معلومات كثيرة معروفة عن الوراثة ، فأدى هذا الجهل إلى صعوبة إدراك الطريقة التي يتم بها الانتقاء الطبيعي بالفعل . وكان راهب نمسوي مجهول اسمه « جريجور مендل (Gregor Mendel) » قد اكتشف القوانين الأساسية لعلم الوراثة ، ونشر كشفه في عام ١٨٦٦ ، غير أن نتائجه كانت مجهولة ، « وأعيد اكتشافها » في عام ١٩٠٠ بنفضل القياس والأرقام .

تصورات القياس في الذرة والأشعاع والكواントم :

حدث قبل انتهاء القرن التاسع عشر مباشرة ، أن اكتشفت جسيمات أصغر بكثير من ذرات الهيدروجين . وقد اتضح وجود هذه الجسيمات الدقيقة عن طريق إمرار تيار كهربائي من خلال أنبوبة من حجم ذرات الهيدروجين ، وأنها مشحونة بالكهرباء ، ولذا سميت بالإلكترونات . وكانت الخاصية التي يتميز بها الإلكترونون ، والتي جعلت له مركزاً فريداً في العلم ، هي أنه لا يعود أن يكون شحنة كهربائية . فهو يسلك كالمادة بمعناها الكلاسيكي ، من حيث أن له كتلة وقصوراً ذاتياً ، غير أن كتلته كانت ترجع إلى شحنته الكهربائية . فيدون الشحنة لا تكون له كتلة ولا قوام ، الإلكترون ليس شيئاً ندركه في ذاته بالبصر ولا بالآلات وإنما نستدل على وجوده بأثاره . والإلكترون داخل الذرة لا يقبل الملاحظة حيث يدور حول النواة في مدارات محددة ويرتبط كل مدار بكمية محددة من الطاقة . ولا يثبت على مدار محدد وإنما قد يتسع مداره أو يضيق حتى تخضع الذرة لطاقة من خارجها مثل الحرارة أو قذفها بالكترونات تتحرك بسرعة . فيحدث ما يسمى بإثارة الإلكترونون . وقد يطلق الإلكترون الشحنة التي اكتسبها فتبعد إلى خارج الذرة وتسمى كم الأشعاع Spectr- Quantum of radiation

(١) مендل (١٨٢٢ - ١٨٨٤) راهب نمسوي أول من وضع أساس علم الوراثة عندما اكتشف قوانينها عام ١٨٦٥ وكان ذلك حدثاً لم يسبق له مثيل في تاريخ البيولوجيا . ومرد ذلك أن مендل استخدم الحساب والأرقام والاحصاءات لأول مرة في أبحاث نباتية على غير المألوف في ذلك العصر . راجع : David & Stanley : Heredity Foundation of modern Biology Series 1964 p. 40.

كانت هذه هي الطلقة الأولى في ثورة الفيزياء، في القرن العشرين .^(١)

فلماذا كان الإلكترون ثورياً إلى هذا الحد ؟ ذلك لأنه كان أول دليل يؤدي إلى الفكرة القائلة إن المادة والطاقة معاً في أساسهما شيء واحد . فها هي قطعة من المادة تسلك مسلك المادة والطاقة معاً ، ولا ينطبق عليها مفهوم الذرات الصغيرة الصلبة . وإذاً فلابد من طريقة مختلفة للتفكير في المادة والطاقة ، وبذلك أصبح الطريق مهداً لتكوين فهم جديد للمشكلات القديمة . ولاشك في أن مفاهيمنا الحالية عن المادة والطاقة لم تنتقل فجأة إلى حيز الوجود بعد كشف الإلكترون مباشرة .^(٢) ذلك لأن العلم لا يتقدم بفضل هذه الطريقة المباغطة . وإنما كان لابد أن يعمل علماء كثيرون أولاً ، ثم تستطلع بعض الآفاق الجديدة للفكر ، ويتم التوسيع فيها . وكما يقول المثل الصيني القديم ، فإن الرحلة التي يبلغ طولها مائة ميل تبدأ بخطوة واحدة فحسب . ولقد كان الإلكترون هو الخطوة الأولى في رحلة كانت كفيلة بتغيير معالم الفكر البشري وإعادة تشكيل العالم المعروف .

ومن الصحيح تماماً أن كشف الإلكترون لم يحدث في مبدأ الأمر تغييراً كبيراً في الأفكار العلمية المتعلقة بتركيب المادة . فالإلكترون لم يكن إلا جسيماً من الكهرباء ، ولما كان من المعروف أن الذرات بأسرها لا تحمل شحنة كهربائية ، فلابد من معادلة الشحنة السالبة للإلكترون بشحنة موجبة في بنية الذرة .

وقد أثبتت السير آرثر رذرфорد^(٣) Arthur Rutherford أن الجزء الأكبر من الذرة فراغ . فأدت هذه الكشف إلى الفكرة القائلة إن الذرة أشبه بمجموعة شمسية صغيرة ، تدور فيها الإلكترونات سالبة الشحنة ، كأنها كواكب تسير في أفلاكها ، حول نواة كبيرة موجبة الشحنة . وهكذا كان من الممكن تخيل تركيب الذرة . وتشبيه نموذج لها .

(١) د. محمود نهضي زيدان : من نظريات العلم المعاصر ، ص ٢١ .

(٢) د. محمود نهضي زيدان : الاستقرار والمنهج العلمي . دار الجامعات . ١٩٧٧ ، ص ١٨١ .

(٣) رذرфорد (١٨٧١ - ١٩٣٧) فيزيائي ولد في نيوزيلندا ، أجرى بحوثه في كمبريج وفي عام ١٨٩٨ ذهب إلى كندا استاذًا للفيزياء ، وهناك بدأ بحثه في النشاط الاشعاعي الذي كون شهرته وتابعتها بعد ذلك في منشستر . تم عين استاذًا في كمبريج . في عام ١٩١٩ نال ميدالية الجمعية الملكية وجائزة نوبل وانتخب رئيساً للجمعية الملكية من ١٩٢٥ - ١٩٣٠ وأشهر أعماله ببحوثه في الذرة .

وقد دلت القياسات والمعادلات على أنه لا توجد بالفعل إلا « مادة » قليلة جداً في الذرة . فإذا أمكن ضغط الفراغ الواقع بين الذرات التي يشتمل عليها جسم إنسان والموجود في داخل كل ذرة منها ، بحيث تصبح كل الجسيمات متلاصقة ، كان الشخص الذي ينضغط على هذا النحو صغيراً إلى حد يصعب معه رؤيته . وإن فلم تعد المادة الجامدة الصلبة التي عرفها القرن التاسع عشر ملائمة للصورة الحديثة كل الملائمة ، بل أصبح من الصعب الاحتفاظ بفهم المادة الجامدة هذا . ولسنا نود أن ننتبع تطور الفيزياء الذرية الحديثة ، ولكن يكفيانا أن نقول إننا نعرف الآن أن نواة الذرة تتتألف بدورها من جسيمات لا تتميز عن كميات من الطاقة . كما أنها نعلم أن الجسم البشري الذي اقتربنا أن ينضغط إلى حد لا يكاد يصعب معه مرئياً ، لابد أن ينفجر كالقنبلة لو حدث مثل هذا الانضغاط .⁽¹⁾

إن في استطاعتنا تكوين صورة ذهنية عن الذرة على أنها تتتألف من نواة أو جسم مركزي ، يدور حوله الكترون واحد أو أكثر في مدارات . وقد يبدو هذا النموذج مقبولاً بما فيه الكفاية . حتى وإن كان من المتعين علينا أن نتخلى عن الفكرة القائلة إن الجسيمات الأكبر حجماً ، هي مادة صلبة بالمعنى الذي تكون به الصخرة . والعيب الوحيد لهذه الطريقة في تخيل ما يمكن أن تكون عليه المادة ، هو أنها ليست هي الطريقة التي تؤدي الغرض . فقد أثبتت التجارب التي أجريت على الالكترونات والأشعة والفوتوныات وغيرها من النماذج الدقيقة الأصغر من الذرة . أنها تسلك كالموجات مثلما تسلك كجسيمات المستقلة .

فالمادة ذرات ومرجات معاً . لكن ليس في نفس الوقت ، التصور الذري والتصور الموجي للمادة والطاقة مظهران لواقع واحد . فالضوء مؤلف من جزئيات حين يسقط على المادة . ويتألف من موجات حين يسافر طليقاً عبر الفضاء الفسيح . طبق هذا التصور اثنان من علماء الفيزياء هما هيزنبرج Heisenberg وبورن Born ك توفيق بين العلماء الذين اختلفوا على أنفسهم ، فبعضهم يرى المادة والطاقة من طبيعة ذرية وبعضهم الآخر يراهما

من طبيعة موجية .^(١)

إننا لو ألقينا حصاة في بركة من الماء ، لانتقلت موجات أو دوائر من الماء عبر السطح من حيث سقطت الحصاة . هذه الموجات هي نوع من الحركة الذي ينتشر ويتبدل ببطء . كذلك تعد الموجات الصوتية كهذا ، فيما عدا أن الهواء ، لا الماء ، هو الذي يحملها . ولقد كان من المعروف منذ وقت طويل أن للضوء صفات تموجية . ولكن نظراً إلى أننا لا نستطيع تصور الموجات بدون نوع من الحامل لها ، فقد ظل السؤال عن الطريقة التي ينتقل بها الضوء خلال الفضاء الحالى يشكل معضلة مستعصية خلال فترة طويلة من الزمان . فالظواهر الضوئية ليست إلا جزءاً يسيراً من فصيلة أكثر اتساعاً هي ظواهر الإشعاع ، هناك في الواقع إشعاعات لا حصر لها ليست الإشعاعات الضوئية إلا جزءاً يسيراً منها .

أمكن للعلماء تصنيف هذه الإشعاعات تبعاً لصغر طول موجتها على النحو التالي :

- ١ - الإشعاعات الكهرومغناطيسية Electromagnetic radiation وهي التي تستخدم في الإرسال اللاسلكي .
- ٢ - الإشعاعات دون الحمراء Infra - Red radiation
- ٣ - الضوء بالمعنى المعتاد للكلمة Light rays
- ٤ - الإشعاعات فوق البنفسجية Ultra Violet radiation
- ٥ - الأشعة السينية X. rays
- ٦ - أشعة جاما Gamma rays المتولدة من العناصر الإشعاعية

هذا السلم الطويل من الإشعاعات لا تبصر العين منه إلا مقدار درجة واحدة هي حزمة الضوء العادي . ولقد استطاع العلماء خلال القرن التاسع عشر وأثرب عدد كبير من التجارب قياس سرعة انتشار الضوء في الفضاء بدقة أكبر أدت إلى نتائج قريبة جداً من ٣٠٠٠٠ ك متر / ثانية . ومهما كانت هذه السرعة عالية فإنها مع ذلك محدودة . هناك نظريتين متعارضتين عن طبيعة الضوء قدمهما العلماء . النظرية الأولى لنيوتون ولا بلاس . حيث كان يرى نيوتن أن الضوء يتتألف من جسيمات متناهية في الصغر تصدر عن

(١) راجع : د. محمود فهمي زيدان : من نظريات العلم المعاصر إلى الواقع الفلسفية ص وأيضاً ، Louis DE Broglie : Physics and Miophysics . London . 1966. . p. 125.

blas . حيث كان يرى نيوتن أن الضوء يتتألف من جسيمات متناهية في الصغر تصدر عن الشمس . والجسيمات الشعاعية تسير في خطوط مستقيمة وأن سرعة الضوء أكثر في الوسط الكثيف منه في الوسط الأقل كثافة .^(١)

أما النظرية الثانية فهي لكريستيان هيجنز C: Huggens في نهاية القرن السابع عشر . شبه هيجنز الضوء بالصوت وحيث أن الأخير يسير في موجات عبر الهواء - كذلك الضوء مع فارق أن موجات الضوء لا تسير عبر الهواء حيث أن الضوء يمكنه السير في خلاء . ولذلك اضطر إلى افتراض الإيثير الذي يملأ الفراغ الكوني لحمل الموجات . كان هيجنز يرى أن الشمس تصدر موجات ضوئية لا جسيمات ضوئية . وأن الضوء يسير أقل سرعة في الوسط الكثيف وأنه يسير في الخلاء بسرعة أكبر منه في الأوساط المادية - رغم أن قياس سرعة الضوء في المسافات القصيرة نسبياً لم يكن ممكناً آنذاك - إلى أن تمكّن فوكو Foucault (١٨١٩ - ١٨٦٨) عام ١٨٥٠ من إجراء تجربة ، جسم بها النظريتين الجسيمية والمرجية . حيث تبين له أن سرعة الضوء أقل سرعة في الماء عنها في الهواء ومن ثم تأيدت النظرية المرجية وأهملت الجسيمية إلى أن جاء ماكس بلانك عام ١٩٠٠ وأثبت أن الضوء يتتألف من جسيمات هي الفوتونات^(٢) .

وكما رأينا من قبل فقد استخدمت فكرة الأثير لإيجاد حل لهذه المشكلة . على أننا نعلم الآن كما ذكرنا أن الضوء يتخد شكل وحدات أو جسيمات صفيرة تسمى بالفوتونات والفوتونات جسيمات ، بمعنى يقارب الذي تكون به الإلكترونات جسيمات ، وهي تنتقل بطريقة شبه موجية ، كذلك فإن الإلكترونات في حركة دائمة ، وهي تتخذ مساراً ذا شكل موجي . وعند هذه النقطة بعينها يتبعنا أن نتخلى عن الصورة الذهنية التي كونها عن الإلكترونات ، وتصورناها تتحرك في مدارات كالكواكب حول الشمس . ذلك لأن الإلكترون لا يسلك كجسيم ، يتحرك بطريقة شبة موجية ، وإنما يسلك كجسيم وكذلك كموجة منتشرة . فالإلكترون في مدار ذري لا يمكن تحديد موقعه بوصفه جسماً منفصلاً ، وإنما يتبعنا أن نتصوره كنوع من الحركة شبه التموجي في مدار حول نواة ذرية . ومن

Hull : History and Philosophy of Science, Longmans. London 1965
P. 233

Ibid. p. 236.

(٢)

الواجب أيضاً لا نتصور هذه الأمواج من خلال عامل شبيه بالتأثير . ذلك لأن الإلكترون قد ينفر من مدار إلى آخر ، وهو حادث يقترن بإطلاق فوتون عندما يكون الانتقال إلى مدار أقرب إلى النواة .^(١)

وأعجب مظاهر هذا المسلك هو أن الانتقال من مدار إلى آخر يبدو أنه يحدث فجأة ، وأن الإلكترون لا يبدو أنه يعبر الفراغ الواقع بين المدارات . وبعبارة أخرى فإن انتقال الإلكترون إلى مدار مختلف هو إنتقال فوري ، ولا ينطوي على تحريك جسيم مادي في الفراغ . هذا هو نوع المفهوم الذي يبدو لازماً لتحليل الخصائص الملاحظة للإلكترونات وغيرها من الكيانات دون الذرة التي تنتمي إلى هذه الفئة العامة . ولا يبدو أن من الممكن تكوين صور ذهنية مثل هذه الذرة ، بل إن المفهوم بأسره بعيد كل البعد عن المفهوم السائد في القرن التاسع عشر .^(٢)

ولابد أن الأبحاث الخاصة بالموجات ، والطاقة ، والجسيمات ، قد جعلتنا نتساءل عما إذا كانت ظواهر الطبيعة قابلة في حقيقتها للقياس . ومن الواضح أن كثيراً من هذه الأمور غير قابلة للقياس بمعنى أنه ليس من السهل تخيلها ، ولا يمكن الوصول إلى فهم لها إلا من خلال تعبير رياضي كل أحکامه احصائية وتقريبية لأن العالم لا يجري تجارب على حالات مفردة ، لا يمسك ذرة ليجري عليها تجاريها ، ولا يقبض على الكترون واحد ليلاحظه ، ولا يمسك فوتونا واحداً ليفحصه وإنما يجري تجاريه على مجموعات ، على شعاع ضوئي يحتوى بلايين الفوتونات أو جرام من مادة يحتوى بلايين الذرات وتكون النتيجة أن الحسابات المقيدة كلها احصائية ، تقوم على الاحتمال وعلى الصواب التقريري . ولقد أسفرت هذه الدراسات الفيزيائية المتقدمة عن نتيجة تدعى إلى الحيرة الشديدة ، تعرف باسم « مبدأ الالاقيين »^(٣) Principle of uncertainty . مبدأ يبدو أنه يلقى ظلام من

(١) Louis De Broglie : Physics and Micro physics . pp. 24 - 27.

(٢) هـ المبدأ المعروف بمبدأ فرنسـ هـزـنـبرـج W. Hersenberg أعلنه عام ١٩٢٧ في صورة قانون طبعـي حيث تخيل تجربـة وهـبـة يحاـول فيها العـالـم مـلاـحظـة مـوـضـع Position وـسـرـعـة Velocity الإلكتروـنـ وـاتـجـاهـ حـرـكـتـه باـسـتـخـادـ مجـهـرـ عـلـاقـ بـلـغاـيةـ يـكـنـ تـكـبـرـ الإـلـكـتـرـوـنـ إـلـىـ حـجـمـ يـكـنـ روـيـتهـ وـأنـ الضـوءـ المستـخـدـمـ لإـصـاصـ الإـلـكـتـرـوـنـ طـوـلـ مـوـجـتـهـ قـرـيبـاـ مـنـ أـبـعادـ ، وـحـينـ تـتـدـخـلـ الأـجـهـزةـ لـتـسـجـلـ ماـ يـحدـثـ للـإـلـكـتـرـوـنـ كـمـاـ هـوـ فـيـ طـبـيـعـةـ ، إـمـاـ أـنـ تـقـيـسـ وـضـعـهـ فـيـ الـمـكـانـ قـيـاسـاـ دـقـيقـاـ وـلـكـنـ حـيـنـنـدـ لـأـسـتـطـيعـ قـيـاسـ سـرـعـةـ حـرـكـتـهـ وـاتـجـاهـهـ قـيـاسـاـ دـقـيقـاـ إـمـاـ أـنـ تـقـيـسـ سـرـعـتـهـ قـيـاسـاـ دـقـيقـاـ ، لـكـنـ ذـلـكـ الـقـيـاسـ =

الشك على مفهوم العلة والعلول . ومع ذلك فينبغي أن نكون حذرين أشد الحذر في تحديد الطريقة التي يؤثر بها هذا الالايقين في تفكيرنا عن سلسل الحوادث المرتبطة علينا . وهذه مسألة على أكبر جانب من الأهمية ، إذ أن العلم ، كما أوضحنا من قبل ، هو ضرب من المعرفة قائم على أساس منها افتراض أن العلية خاصية ضرورية للكون . فلتختبر إذن مبدأ الالايقين هذا بایجاز .

- لا يمكن تجنب مشكلة الالايقين بالقياس :

إن ما يقوله المبدأ بالفعل هو أننا لا نستطيع أن نلاحظ ونقيس مجرى الحوادث الطبيعية دون أن نبعث فيها اختلاً ما ، وبذلك فإننا نتسبب فى حدوث قدر قليل على الأقل من الالايقين بشأن ما يحدث في الطبيعة . مثل هذا الاختلال لا تكون له أهمية على المستوى العادى ، الواسع النطاق ، أما على مستوى الجسيمات الذرية فإنه يبدو ذا أهمية كبرى . وإذا كان في استطاعتنا ، عن طريق زيادة دقة أجهزتنا في القياس ، أن نقلل من الالايقين ، فإننا لا نستطيع أبداً أن نتخلص منه تماماً . فهناك قدر من الالايقين لا يمكن تجنبه . فلنفرض أننا أردنا تحديد موقع رصاصة بندقية وسرعتها بعد خروجها من ماسورة البندقية بجزء من الثانية . مثل هذا التحديد هو مشكلة فنية لا تنتظرون على صعوبات يستحيل التغلب عليها . وكل ما يلزمنا هو آلة تصوير شديدة السرعة ، وأجهزة دقيقة لقياس الوقت . فمن الممكنأخذ سلسلة من الصور بعد وقت محدد من إطلاق البندقية . وعن طريق معرفة موقع آلة التصوير . والفتررة الزمنية الواقعية بين الصور المتعاقبة للرصاصة ، يمكن تقدير موقع الرصاصة وسرعتها بدرجة لا يأس بها من الدقة . ومن هذه المعلومات ، يمكن حساب المسار الكامل الذي اتبنته الرصاصة منذ لحظة خروجها من الماسورة حتى سقطتها على الأرض بدقة كاملة . ولن يبدو عندئذ بطبيعة الحال أن ملاحظاتنا قد أحدثت أي اختلال في الرصاصة ، كما لن يبدو من المرجع أن ملاحظاتنا قد

= يعيث بالوصول إلى وضعه المكانى بالدقة المطلوبة . ووصل هيزنبرج إلى أن تحديد موضع وسرعة الالكترون في لحظة واحدة مستحيل . راجع :

Richard F.; First Principles of Atomic Physics.

Copyright by Harlod Brothers . New York. 1950 p. 431.

وأيضاً : د. محمود نهضى زيدان : الاستقرار والنهج العلمي ، ص . ١٨ . وما بعدها .

أدخلت أي نوع من الالاقيين على موقع الرصاصة أو سرعتها أو مسارها . ولاشك أنه كان علينا أن نومض بعض الأنوار عليها من أجل التقاط بعض الصور وهي ترق أمام آلة التصوير . ولكن بالنظر إلى أن حجم الجسيمات الضوئية متناه في الصغر بالنسبة إلى حجم الرصاصة ، ففي استطاعتنا أن نفترض ، ونحن شبه واثقين ، أن قذف الرصاصة الضوء لم يكن له تأثير قابل للقياس في مسلك الرصاصة .

على أن الإلكترونات تختلف عن رصاص البنادق . فلو شئنا تحديد سرعة الإلكترون - وموقعه بنفس الطريقة ، لواجهتنا بعض الصعوبات التي يستحيل التغلب عليها . فالإلكترون الذي يطلق من نوع البندقية الإلكترونية ، لا يمكن كشفه إلا إذا اصطدم بجسم آخر . ولا جدال في أن هذا يصدق أيضاً على الرصاصة ، وقد استخدمنا لهذا الفرض تياراً من الجسيمات الضوئية ، غير أن الفوتون ، وهو وحدة الضوء ، جسيم أكبر نسبياً من أن يصطدم باليكرون ، ولو صدمنا الإلكترون بالضوء لانحرف الإلكترون من مساره الأصل إلى اتجاه غير معلوم ، مما يؤدي إلى إعطائه سرعة جديدة . وإذان فالاصطدام بجسيمة ضوئية قد يحدد لنا موقع الإلكترون في لحظة واحدة فحسب ، غير أنه لا يعطيانا معلومات عن سرعة الإلكترون . وهناك وسائل أخرى يمكن ابتداعها لقياس سرعته ، ولكنها لا تعرفنا بموقعه بدقة . ونظراً إلى أنه لا يوجد سبيل إلى قياس السرعة والموقع في نفس الإلكترون بدون أن تحدث تغييراً في واحد منها ، فإننا لا نستطيع التنبؤ بموقعه أو بسرعته في أي وقت في المستقبل . وأغرب ما في هذا الالاقيين هو أنه يشكل صورة ستعوق كل بحث في المستقبل . فهو ليس مجرد عقبة فنية يمكن تذليلها بأسلوب فني جديد . وإذان فهناك فدر دائم من الالاقيين تنظوي عليه أية محاولة لتتبع مجرى الحوادث الطبيعية .
 (١) د. محمود فهمي زيدان : من نظريات العلم المعاصر إلى المواقف الفلسفية ص ص ٢٨ ، ٢٩ .

القياس يستحيل أن يوصلنا إلى تقدم علمي كامل ومطلق ،

وقد لا يكون من الممكن على الإطلاق إيضاح الطريقة التي يمكن أن يؤثر بها مقدار الالاقيين ، الذي هو أمر لا مفر منه في الجسيمات الصغيرة جداً ، فيما لدينا من أفكار عن العلية . ذلك لأن وصف سلسلة من الحوادث بأنها سلسلة من العلل والعلولات ، يستلزم أن يكون في استطاعتنا ملاحظة هذه السلسلة من الحوادث على الدوام من البداية إلى

(١) د. محمود فهمي زيدان : من نظريات العلم المعاصر إلى المواقف الفلسفية ص ص ٢٨ ، ٢٩ .

النهاية وهذا يتبع لنا أن نصف ما تكون عليه الأحوال في أية لحظة زمنية معينة . ففى حالة قياس مسار رصاصة البندقية ، تكون الملاحظة المستمرة بمكنته من الوجهة النظرية على الأقل . ذلك لأن الرصاصة حادث يمكن تبعه دون إحداث اختلال ملحوظ في مجرى . أما فى حالة الإلكترون ، فإن الملاحظة المستمرة مستحيلة ، لأن مسلكه يتغير بفعل نفس الوسائل التي يتعين علينا استخدامها للاحظته . فإذا اكتشفنا جسماً في النقطة (أ) في لحظة ما ، وفي النقطة (ب) في اللحظة التالية ، فليست لدينا وسيلة لمعرفة ما إذا كنا قد لاحظنا جسيماً واحداً أو اثنين ، بل إنه من الأفضل من بعض الأرجح أن نتعرض لمسألة الاستمرار أصلاً ، وإنما نكتفى بالنظر إلى كل جسيم نلاحظه على أنه حادث منفصل منعزل .^(١)

ولكن أتحقق لنا أن ننكر وجود علاقة العلية على المستوى الذري مجرد أنها لا تستطيع قياسها ؟ كلا ، فمن الجائز جداً أن الطبيعة تسير دائماً وفقاً للعلية ، وأنه لا شيء يحدث اتفاقاً أو دون علة سابقة . على أن الصفة المطلقة لمبدأ العلية قد قضى عليها من وجهة النظر العلمية ، لأننا بلغنا نقطة لا يمكن فيها اختبار هذا المفهوم . وكل فكرة لا يمكن اختبارها لا بد أن تستبعد من مجال العلم ، إذ إنها تحول إلى مسألة فلسفية خالصة . وليس معنى ذلك أن من الواضح التخلص من فكرة العلية بأسرها ، فما زالت لهذه الفكرة فائدتها الكبيرة ، وما زالت تقوم بدور هام في الملاحظات والفرضيات والتجارب والاستنتاجات التي تقوم بها في معظم فروع العلم . وعلى أية حال فإن انهيار مبدأ العلية عند تطبيقه على الوحدات دون الذرية "المادة - الطاقة" يفيد في أنه يكشف لنا عن إمكان وجود سُلْطَن آخر للفهم ، وعالم آخر لا تخطر ببالنا في حدود علمنا الحالى . فيما نلاحظه وما نقيسه ، وما نظن أننا نعرفه عن العالم الواقعى الموضوعى ، يتوقف إلى حد بعيد على طريقة سيرنا في قياسه ، وقد لا يكون إلا تقريباً لما هو موجود بالفعل .^(٢)

ولقد أخذنا على عاتقنا ، في بداية هذا البحث ، أن نحدد نوع العالم الذي يصفه العلم وكان الهدف هو رسم صورة لواقع علمي موضوعي . وقد ظهر بوضوح ، منذ البداية ، أن

(١) د. عبد الفتاح غنية : نحو فلسفة العلوم الطبيعية النظريات الذرية والكونية والنسبية . ١٩٨٦ م ، ص ١٨٧ .

(٢) Heisenberg ; The Physicists Conception of Nature. Hutchinson, London . 1958 p. 32.

فكرة الواقع بأسرها إنما تحمل طابعاً شخصياً خداعاً ، وأن المعرفة التي تقترب من الواقع حتى من بعيد ، ينبغي أن تكون على صورة نوع من القياس . وأدق الأقىسة وأسهلها تداولًا هي الأقىسة الرياضية . فأكثر الأقىسة معنى ، من وجهة نظر التفسير العلمي ، هي وصف العلاقات العلية ، بلغة الرياضيات . فعندما يكون من الممكن وصف سلسلة من الحوادث من خلال علاقة العلية ، وعندم نعرف عن الموضوع ما يكفي للتبين بدقة بجري الحوادث في الظروف المختلفة ، فعندئذ نقول إن لدينا فهما علمياً لها .

ولقد اتضح لنا أن افتراض إمكان تفسير كل شيء وكل ظاهرة بوصفها نتيجة لأسباب يمكن قياسها ، هو افتراض مفرط في سذاجته . فعلى مستوى الجسيمات الصغرى للواقع الفيزيائي ، نجد أنفسنا عاجزين عن افتقاء أثر السبب والنتيجة . وهناك افتراض آخر ساذج كان يؤلف جزءاً من العلم ، هو أن الواقع الموضوعي لا يتألف إلا من الجسيمات الصغرى للمادة – الطاقة ، ومن المكان والزمان الذي تحدث فيه ، وكانت الفكرة الشائعة هي أن الأشياء التي نراها ونتعرف عليها في حياتنا اليومية لابد أن تدين بصفاتها المادية لخواص ومسارك الجسيمات المادية التي تتألف هذه الأشياء منها . ولاشك أن هذه فكرة مادية بالمعنى الدقيق ، غير أن العلم هو معرفة لعالم مادي . ولكن الواقع أنتا إذا كنا نتوقع أن نتمكن من تفسير عالمنا الواقعي بأسره على أساس خواص ومسارك مكونات تجمع بين صفات الجسيمات وصفات الحوادث . كالالكترونات ، فإن الإخفاق أمر يكاد يكون محققاً .

أن كل موضوع ، وكل حادث يمكن أن يلاحظ ويقيس ، له من الوجهة العلمية ، نوع من الوجود الموضوعي . فهو واقعة من وقائع الطبيعة ، وينبغي قبوله على أنه واقع فعلى . وهو على أية حال المادة الخام للبحث التعليمي . وإن نوع المعرفة الذي نكتسبه منه ، ونوع الحقيقة الذي نعروه إليه ، ليتوقف إلى حد بعيد على طريقتنا في دراسته . وهو يتوقف على نوع القياس الذي نستخدمه في قياسه وملاحظته . فإذا شئنا أن ندرس عملية التمثيل الضوئي^(١) Photosynthesis ، فمن واجبنا أن

(١) النبات هو الكائن الوحيد الذي يستطيع أن يكون كل ما يحتاج إليه من مواد عضوية معقدة من مصادرها الأولية . وتتم أولى العمليات التكوينية للمواد الغذائية داخل النبات عن طريق عملية التمثيل أو البناء الضوئي . وخلال هذه العملية يتم تجميع ذرات الكربون (ك) والأידروجين (يد) والأكسجين (أ) لتعطى مركبات عضوية مختلفة تبدأ بالسكريات البسيطة إلى النشا وهو ما يطلق

نبح على مستوى جزئي وذرى ، لأن هذا هو المستوى الذى يحدث فيه التمثيل الضوئى . عندئذ نقوم بقياس الطريقة التى تستخدم بها النباتات طاقة الضوء من أجل جمع جزيئات ثاني أكسيد مع الماء لإنتاج السكر . وفي هذه الحالة تكون الأسئلة التى توجهها متعلقة بنقل الطاقة ، ومسارك الذرات ، والتمثيل الجزئي . كذلك ينبغي أن يكون مقياس الملاحظة الذى نستخدمه مقاييسا يضفى معنى وحقيقة على الذرات والجزيئات والالكترونات وكميات الطاقة المتبادلة .

أما إذا درسنا مشكلة معقدة ، كالسلوك الحيوانى ، فمن العسير تحديد مقياس أو مستوى الملاحظة الذى يكون هو أنساب المقاييس جميعا . فلنفرض مثلاً أننا أردنا أن نعرف كيف تستطيع الفراشة أن تطير فى لهب شمعة . هذه مشكلة تستطيع أن ندرسها دراسة إجمالية ، ثم ننتقل إلى التفاصيل المتزايدة عن طريق تغيير وجهة نظرنا أو مقاييس ملاحظتنا . ففى وسعنا أن نبين أولاً أن مثل هذا السلوك يحدث بالفعل ، وذلك بأن نطلق إحدى الفراشات فى غرفة مظلمة كلها فيما عدا ضوء واحد خافت .

وسنجد أن الحشرة تطير إلى الضوء ، فنعلم عندئذ أن هذا السلوك يحدث بالفعل فهو إذن هي الواقعية الفعلية التي تكون نقطة بداية البحث . صحيح أننا لا نعلم حتى الآن كيف تحدث ، أو لماذا تحدث ، ولكننا نعلم يقينا أنها تحدث . وبعد ذلك نستطيع أن نتوسيع قليلاً في معرفتنا عن هذا السلوك ، بتكرار ملاحظاتنا الأولى ، ولكن مع مراعاة أن نستخدم في محاولاتنا المختلفة أضواء من أطوال موجية مختلفة (أى ما نعده نحن ألواناً مختلفة) . وبذلك نستطيع أن نكتشف نوع الضوء الذى هو أقل على استئثاره هذا السلوك . فإذا غطينا عيني الحشرة بطريقة رقيقة من الطلاء المعتم ، فسنجد أنها لا تعود تطير نحو الضوء وبذلك نعرف أن لعينيها دوراً في السلوك الذى ندرس . وإلى الآن كنا ندرس المسألة على مستوى أو بمقاييس إجمالي . ولكن لا بد لنا ، إذا شئنا تتبع سلسلة للحوادث أبعد من ذلك أن ننتقل إلى الملاحظة

= عليه المواد الكربوهيدراتية . وهذه المواد تعتبر المركبات الأساسية في الخلية التي يتكون منها فيما بعد باقي المركبات الأخرى مثل الدهون والمواد البروتينية وغيرها من المركبات .

راجع : Levine, R. P. : The Mechanism of Photosynthesis. Scientific Amer. 221 (6) 1979. 58 - 70.

بقياس أدق ، ونبدأ إجراء التجارب على الحشرة ذاتها . (١)

فمن طريق إجراء عملية جراحية دقيقة نقطع فيها الأعصاب الواقعة بين عيني الفراشة ومخها ، يمكننا أن ثبت أن الأعصاب والمخ لهما علاقة بهذا السلوك الخاص . وبعمليات مماثلة نستطيع أن ثبت أن الممرات العصبية من المخ إلى عضلات الأجنحة الكبيرة لها أيضاً علاقة به . هذه الملاحظات كانت على مستوى تشريحى للقياس . وفي استطاعتنا ، باستخدام الأجهزة المناسبة ، أن نبين أن للدفعات العصبية Nerve Impulses دوراً ، وأن الدفعات العصبية ترتبط بغيرات كهربائية كيميائية في الخلايا العصبية . كما نستطيع أن نبين أن عضلات الأجنحة تنشط بفعل الدفعات العصبية . فالسلوك العضلي ينطوى على تقلصات ، وهو حادث يتضمن طاقة . والطاقة اللازمة لجعل العضلات تعمل تستمد من أيض السكر (التمثيل الغذائي للسكر) . (٢)

وهكذا فإن دراسة الفراشة التي تطير نحو الضوء قد أسفرت عن وصف سلسلة من حوادث العلة والمعلول ، تتضمن الضوء والعينين والدفعات الكهربائية الكيميائية للجهاز العصبي ، والتقلصات العضلية وعمليات الأيض التي تولد الطاقة . وقد استخدمنا في وصف سلسلة الحوادث هذه عدة مقاييس أو مستويات للملاحظة ، تبعاً لنا في تدريجياً عن المشكلة المحددة التي أخذنا على عاتقنا في البداية بحثها . وفي كل مستوى من المستويات لاحظنا وقينا حوادث حقيقة دون شك . غير أن الانطلاق المباشر لمعرفتها على مشكلة تعليم طيران الفراشة نحو الضوء يقل بالتدريج . ونحن لانشك في صحة التنبؤ بأن الفراشة لو تناولت سما يبطل عمليات الأيض التي تولد الطاقة في الفراشة ، لأدى ذلك إلى توقف طيرانها نحو الضوء . ولكننا لا نستطيع التنبؤ في الاتجاه العكسي ، إذ لا يوجد شيء في عمليات الأيض هذه يتيح لنا التنبؤ بأن الفراشة ستطير نحو الضوء . ولقد وصفنا هذا السلوك بأنه عملية آلية تقوم الحشرة بدور الحامل لها . وهذه العملية الآلية يمكن أن تدرس من عدة وجهات نظر مختلفة ، غير أنها لا نستطيع أن نتبنا ، من التفاصيل النهاية للعملية الآلية ذاتها ، بالسلوك الأصلي الملاحظ .

(١) راجع : Imms. A, Social Behaviour in Insects . London. 1968. p. 173.

(٢) Ibid p. 174.

وقد يعترض عالم بيولوجي متخصص في السلوك على هذا الوصف لتعاقب العلل والمعنويات الذي ينطوي عليه طيران الفراشة ، فيقول إن السلوك لا يبدأ بالعضلات ، وإنما تتحدد أ направيات السلوك من داخل الجهاز العصبي ، وتتحدد خصائص سلوك الحيوان بالمرارات العصبية ، ومرادفات الارتباط ، وما إليها . ومع ذلك ، فأيا ما كانت سلسلة الحوادث التي تتبعها ، فلا بد أن نصل إلى طريق مسدود على مستويات الطاقة وما دون الذرة ، سواء في العضلات وفي الأعصاب . والظواهر من أمثلة السلوك الحيواني لا تحدث على المستوى الذري ، وإنما تحدث على مستوى أعقد فهي تنظيمات محكمة لا تحيد ، فإذا ما وصفنا السلوك بأنه مجرد حلقة في سلسلة من حوادث قابلة للقياس ، فسيظل لدينا بعض الشك فيما إذا كان بعض أقيستنا أية علاقة بالمشكلة موضوع البحث .

وهكذا يتضح لنا ، بعد دراسة الكون ، أنه مؤلف من جسيمات تفتقر إلى الاستقرار والثبات . ولا يمكننا أن نعيid بناء الواقع الذي نعرفه ، من السلوك غير المؤكد لهذه الجسيمات ويبدو أن الأشياء وسلسل الحوادث الحقيقية التي تكون العالم هي أكثر من مجرد مكونات ضئيلة لا تُحس من المادة - الطاقة . فالعالم الواقعي منظم تنظيماً محكماً بقانون صارم والمادة لا تعرف معنى الاستقرار بل هي دائمة في حالة ديناميكية ، وتعمل باستمرار على تحويل بعض مكوناتها لتصنع منها بدايات أو مفاتيح خاصة تعمل على تبديل تركيبها وتحوير نشاطها لكن ت العمل هذه المواد على تنظيم وإظهار الاستجابات الواقعية . وتتوقف صفات الواقع معظم المحكم على طريقة دراستنا له وعلى الأدوات والأجهزة والمناهج المستخدمة في القياس ، ولذا لم يعد يكفي أن نقتصر على التفكير من خلال مبدأ العلية أو التسلسل المجرد للحوادث ، بل إن من الواجب أن تزداد آفاقنا العقلية رحابة إذا شئنا أن يستمر العلم في التقدم من حيث اتساع نطاقه وعمق معناه . ولذا فإن لغة فلسفه العلم المعاصرين تساير التطور العلمي ويتعدى عليها أن تخيل شيئاً إلا وهو في مجال ، والشيء مجموعة علاقات أو خطأ متصلة من حوادث . كل مادة متصلة بغيرها بمجموعة علاقات ، وبهذا يكون الشيء تاريخاً تتعاقب فيه الأحداث .

ثبات أهم المراجع العربية والأجنبية

- (١) تشارلز داروين : أصل الأنواع . جزمان ترجمة اسماعيل مظہر . مراجعة عبد الحليم منتصر دار الثقافة ١٩٦١ .
- (٢) چون دیکنسون : العلم والمستغلون بالبحث العلمي في المجتمع الحديث . ترجمة شعبة الترجمة بالبرنسکو .
- (٣) جیمس ھینز : الفیزیاء والفلسفه . ترجمة جعفر رجب . دار المعرفه ١٩٨١ .
- (٤) د. لورس ، أ. دیکسٹھوڑ : تاریخ العلوم والتکنولوجیا . المجله الثاني للقرنان ١٨ ، ١٩ . ترجمة اسامه المخلصى . مراجعة محمد مرسى احمد . الالف كتاب ١٩٨٦ .
- (٥) د. زکی نجیب محمد : المنطق الرضئي ج ٢ في فلسفة العلوم الأنجلو ١٩٦١ .
- (٦) د. زکی نجیب محمد : أساس التفکیر العلمي دار المعارف . كتابك ١٩٧٧ .
- (٧) فیرنر هیزنبرج : المشاکل الفلسفية للعلوم النرويجية . ترجمة أحمد مستحبور . العلم للجميع ١٩٧٢ .
- (٨) فیلیپ فرانک : فلسفه العلم والصلة بين العلم والفلسفه . ترجمة على على ناصف . المؤسسة العربية للدراسات والنشر . بيروت . ١٩٨٣ . م .
- (٩) د. محمد مرسى احمد : نیوتن . دار الشرق للنشر والطبع ١٩٤٦ .
- (١٠) د. محمود فهمي زيدان : من نظریات العلم المعاصر إلى المواقف الفلسفية دار النهضة بيروت ١٩٨٢ .
- (١١) د. محمود فهمي زيدان : الاستقرار، والنهاج العلمي . دار الجامعات ١٩٧٧ .
- (١٢) د. محمود قاسم : المنطق الحديث ومناهج البحث . الأنجلو ط ٣ ١٩٥٤ .

David & Stanley : Heredity Foundation of Modern Biology Series 1964.

- F. Graham Smith. Radio Astronomy . London. 1966. (١٤)
- Heisenberg ; The Physicists Conception of Nature London 1958. (١٥)
- Hull; History and philosophy of Science. 1965. (١٦)
- Imms. A; Social Behaviour in insects . London . 1968. (١٧)
- James. B. C., Science and Common Sense. Yale Univ. 1951 (١٨)
- J. Jeans; : The New Back Ground of Science. Ann Arbor (١٩) Paperback. 1995.
- Jevons S; Principles of Science. London . 1955. (٢٠)
- Johnson W, E. Logic. Second ed. (٢١)
- Joad . C. E. M; Philosophical Aspects of Modern Science. (٢٢)
- Unwin. London . 1943.
- Louis De Broglie physics and Microphysics. London . 1966. (٢٣)
- Richard. F; First Principles of Atomic Physics. Copyright . (٢٤)
- Harold Brothers - New York, 1960.
- Waldemar. K; Exploration in Science. London. 1959. (٢٥)