



L'énergie totale d'un système est une quantité essentiellement positive, puisque les deux parties dont elle se compose sont positives; cela est évident pour l'énergie actuelle, dont les facteurs sont une masse et le carré d'une vitesse, quantités qui ne peuvent être négatives. Pour l'énergie potentielle, on remarque que, dans une série de changements qui ramènent le système à l'état initial, la somme des travaux des forces intérieures au système est nulle; c'est la plus petite valeur qu'elle puisse prendre; si elle n'est pas nulle, elle a donc une valeur positive.

Ainsi, lorsqu'une bille tombe d'une hauteur telle que l'accélération de la pesanteur et par conséquent le poids puissent être considérés comme constants, elle acquiert une vitesse  $v$  qui sa demi-force vive ou énergie actuelle est

$$\frac{1}{2} m. (v^2) = mgh$$

ou, ce qui revient au même, le travail  $ph$ , et à ce moment l'énergie potentielle du système formé par elle et le centre de la terre, considéré abstractivement comme centre d'attraction, est le travail qu'aurait encore à effectuer la pesanteur pour la transporter du point où elle se trouve jusqu'au centre de la terre. Dans la pratique, il n'arrive jamais que l'énergie potentielle d'un système s'annule, c'est-à-dire qu'on puisse faire rendre à ce système, en travail effectif, toute l'énergie potentielle qu'il possède; celle-ci est donc un maximum théorique qu'on ne peut jamais atteindre réellement. Une bille ne peut pratiquement atteindre le centre de la terre.

— Conservation de l'énergie. On voit, par l'exemple précédent, que lorsqu'un système est rendu indépendant de tout autre système, son énergie totale conserve une valeur constante; ce que la bille a gagné en énergie actuelle dans sa chute d'une hauteur  $h$ , elle l'a précisément perdu en énergie potentielle. Mais sous l'action de forces extérieures, la bille pourrait monter ou descendre; il y aurait alors augmentation ou diminution de son énergie potentielle.

Il est facile de démontrer d'une manière tout à fait générale que la variation d'énergie totale d'un système est égale au travail des forces extérieures au système. Soient, en effet, l'énergie actuelle et l'énergie potentielle dans un premier état  $E'$  et  $E''$ ; dans un second état  $E'$  et  $E''$ ;  $T$  comme des travaux des forces extérieures. Et l'on a

$$E' - E' = E'' - E'' + T$$

ou encore, en appelant  $E'$  et  $E''$  l'énergie totale dans le premier et le second état

$$E' - E' = T$$

ce qui exprime précisément le théorème proposé.

— Si aucune force extérieure n'agit sur le système,  $T$  est nul et l'on a

$$E' - E' = 0;$$

c'est-à-dire que l'énergie totale du système est constante, qu'elle n'est pas susceptible d'accroissement ou de diminution, et c'est en cela que consiste le principe de la conservation de l'énergie, que Helmholtz avait déjà énoncé sous un nom différent; la conservation de la force. Cette dernière expression est ambiguë, à cause du grand nombre d'acceptations du mot force.

Ce principe implique l'impossibilité du mouvement perpétuel tel qu'on l'entend habituellement; à savoir la réalisation d'un appareil qui récupère en lui-même le travail qu'il fournit au dehors, ou qui possède la faculté d'en produire indéfiniment sans s'appauvrir.

En effet, tout système possède une énergie limitée, car la possibilité d'accomplir un travail infini supposerait au système, soit une distance infinie, soit une force infinie, ce que ne possède aucun système réalisable sur la terre; toute machine qui fournit indéfiniment du travail, doit en recevoir de l'extérieur; les poids d'une horloge, le ressort d'une montre doivent être périodiquement remontés; une machine à vapeur consomme l'énergie d'une réaction chimique, de la combustion du charbon, ou, si l'on veut, du rayonnement direct du soleil, comme dans les appareils de Mouchot; ces exemples suffisent pour montrer que si le mouvement perpétuel n'est pas réalisable dans un système limité, l'homme dispose, dans le système solaire, d'un mouvement perpétuel relatif au rapport à lui, car il n'assistera pas à l'épuisement de l'énergie de ce système. Le système solaire peut lui-même emprunter de l'énergie aux autres systèmes de l'univers.

Nous devons considérer l'univers comme un système doté de mouvement pratiquement perpétuel. Nous ne savons pas toutefois si dans ce système dont l'énergie totale est invariable, en supposant que le principe vrai dans tous les cas, le rapport de l'énergie potentielle à l'énergie totale est constant. Nous donnons plus loin, dans l'analyse de l'ouvrage de Balfour Stewart, intitulé: *Conservation de l'énergie*, l'opinion du savant sur ce point.

— Formes de l'énergie. L'énergie est susceptible de revêtir différentes formes, et les machines ont justement pour objet de lui faire prendre, dans chaque cas, la forme la plus commode pour l'usage qu'on en veut faire.

Les principales formes connues de l'énergie sont l'énergie mécanique, la chaleur, la radiation, l'énergie chimique, l'électricité et le magnétisme. Nous nous faisons une idée très nette de l'énergie mécanique par les déplacements des corps sous l'action de ce qui s'appelle des forces: pesanteur, élasticité, force d'expansion des gaz et des vapeurs confinés, force musculaire, etc. Pour faire rentrer l'énergie calorifique dans le même ordre d'idées, il suffit de se représenter la chaleur comme liée aux mouvements ou aux forces moléculaires; un accroissement de chaleur correspond à une augmentation de la vitesse vibratoire des molécules; quant aux chaleurs latentes de liquéfaction et de vaporisation, elles sont l'énergie calorifique de position; les molécules, écartées ou déviées les unes des autres par la modification de leurs actions réciproques, se trouvent comme un poids remonté ou un ressort bandé, prêts à se mettre en mouvement à la première occasion et à transformer leur énergie de position en énergie cinétique, c'est-à-dire en chaleur sensible, pendant la condensation de la vapeur ou la solidification du liquide.

L'énergie chimique est une énergie de mouvement atomique dont on se rend compte si l'on considère les molécules comme des microscopiques forces d'attraction et de gravitation, l'affinité. Quand, par exemple, une molécule de chlorure se trouve en présence d'une molécule d'hydrogène, le système possède une certaine énergie de position; quand la combinaison se produit, il y a un travail accompli; l'énergie de position diminue, mais la chaleur ou énergie cinétique des molécules du système augmente. L'énergie des radiations calorifiques et lumineuses, que Balfour Stewart appelle l'énergie rayonnante, est liée au mouvement du milieu impondérable, appelé éther. Quant à l'énergie électrique, il est difficile de matérialiser la conception dans l'état actuel de la science. Toutefois, si l'on admet que l'électricité est un fluide, par exemple l'éther lui-même, ce qui s'accorde bien avec le principe de la conservation de l'énergie, l'électricité à l'état statique pourrait être l'énergie de position de ce fluide; l'électricité dynamique serait due, par exemple, à son mouvement de translation ou de rotation, comme l'énergie rayonnante est supposée due à ses vibrations.

Pour éviter des redites, nous ne parlerons pas ici des transformations mutuelles des énergies, car les formes de l'énergie dont il est fait mention dans l'analyse donnée ci-après du livre de Balfour Stewart.

Précisons tout d'abord ce qu'on entend par *énergies électrique et magnétique*. Un système de corps électrisés peut produire un travail; il a une énergie potentielle égale au travail qu'il faut accomplir pour amener les masses électrisées dans l'état où se trouvent, la mesure de cette énergie est la demi-somme des produits de chaque masse électrisée du système par le potentiel correspondant. Dans le cas d'un conducteur, elle est proportionnelle au carré de la charge, ou du potentiel. Dans un cas d'uran arrivés à l'état de régime permanent, la quantité d'électricité qui traverse par portions de surfaces équipotentielles à l'intérieur d'un tube de flux (tubes formés par des lignes normales aux surfaces équipotentielles) est constante, ainsi que le potentiel au point considéré. La perte d'énergie est proportionnelle à la quantité d'électricité ou à l'intensité  $I$ , à la différence de potentiel  $E$  et au temps. L'énergie calorifique dégagée sur le conducteur dans l'unité de temps est

$$W = EI$$

ou en vertu de la relation  $E = RI$ , qui exprime la loi d'Ohm

$$W = RI^2$$

ou en appelant  $Q$  la quantité de chaleur dégagée et l'équivalent mécanique de la chaleur, on a

$$RQ = JQ$$

ce qui veut dire que la quantité de chaleur dégagée est proportionnelle à la résistance du conducteur et au carré de l'intensité du courant. La loi de Joule se présente ainsi comme une conséquence de la loi d'Ohm. La quantité  $W$  est l'énergie du courant.

L'énergie potentielle d'un aimant permanent, dans un champ magnétique invariable, le travail qu'il effectuerait sous l'action des forces magnétiques en se transformant à l'infini; cette énergie a pour expression

$$W = \Sigma m. V$$

$m$  désignant une masse magnétique  $V$ , le potentiel du champ au point où elle se trouve, et la somme  $\Sigma$  s'étendant à toutes les masses du système. En fonction de la densité superficielle  $\sigma$  et de la densité cubique  $\rho$  du magnétisme, on aurait

$$W = \int \sigma d\omega + \int \rho d\tau$$

Enfin, en désignant par  $K$  le moment mag-

netique de l'aimant, par  $F$  le champ et par  $\beta$  l'angle de l'axe magnétique avec la direction du champ, il vient

$$W = - FK \cos \beta$$

Dans un feuillet magnétique de puissance  $\Phi$  et traversé par un flux de force  $Q$ , l'énergie est

$$W = - \Phi Q$$

— Énergie des gaz. V. GAZ.

— Énergie étrange. Énergie fournie à un système par un autre système. Cette expression est particulièrement usitée en chimie pour désigner l'énergie absorbée par les réactions endothermiques. Cette énergie est fournie sous forme de chaleur, de radiation ou de flux d'électricité.

— Énergie (CONSERVATION DE L'), par Balfour Stewart (1874, in-8°; traduit en français, Paris, 1875). Cet excellent ouvrage que l'auteur a su rendre intéressant par l'abondance et l'heureux choix d'exemples empruntés à toutes les sciences d'observation, est en même temps un modèle de rigueur, de l'exactitude et de clarté. Œuvre de vulgarisation au fond, ce livre est pourtant une œuvre de maître, tant par la méthode que par la hauteur et la variété des vues, et le lecteur est charmé de découvrir, à chaque instant des horizons nouveaux pour lui, sans sortir du domaine des connaissances les plus répandues et les plus familières. Il est impossible de rendre dans une courte analyse tout le charme d'une aussi attrayante lecture; nous essaierons seulement d'en exposer les principaux enseignements. L'auteur nous rappelle d'abord que la connaissance des individualités nous échappe et que les molécules dont nous concevons l'existence se soustraient à notre étude, non seulement par leur extrême petitesse, mais aussi par leur mobilité; nous ne pouvons saisir que les mouvements vibratoires; cela ne nous empêche pourtant pas de connaître un certain nombre de lois qui régissent les systèmes de molécules. Nous ignorons complètement la nature, l'organisation des atomes, mais nous savons individuellement; cependant nous avons observé un fait: « Le choléra ravage spécialement les terrains bas, et pendant qu'il règne, nous devons prêter une attention particulière à l'eau qui nous sert de boisson... De même nous ignorons tout des molécules, c'est à peine si nous pouvons avoir une idée de leurs dimensions, et cependant nous avons su formuler les lois de la pesanteur, le principe de l'égalité de l'action et de la réaction dans un système de corps. Vient ensuite la définition de l'énergie, son unité et sa relation avec la vitesse et la masse.

La notion de l'énergie de position s'introduit alors tout naturellement; un poids redescend, une chute d'eau dont l'écluse est fermée, une chute d'eau dont l'écluse est ouverte, nous donnent une idée de position. Ici se place une charmante comparaison tirée du monde moral. « Lorsque l'homme opulent paye un ouvrier qui travaille pour lui, en réalité il consomme une portion de son énergie de position en énergie actuelle, absolument comme le meunier fait écouler une portion de l'eau de son étang afin de l'obliger à accomplir un travail quelconque. Nous assistons ensuite à une série de transformations de l'énergie mécanique par les machines, le plan incliné, les mouffes, la presse hydraulique, en constatant qu'aucun de ces appareils ne crée de l'énergie. L'énergie mécanique disparaît quelquefois dans la chaleur apparente. La chaleur est donc une forme de l'énergie; l'auteur nous montre qu'elle est probablement un mouvement vibratoire extrêmement rapide des molécules. En tous cas, une quantité déterminée de chaleur équivaut à une quantité déterminée d'énergie mécanique ou de travail. Joule, entre autres savants, n'est-il pas démontré que pour échauffer de 1° 1 kilogramme d'eau, équivaut à 425 kilogrammètres, c'est-à-dire au travail qui consiste à soulever 425 kilogrammes à 1 mètre de hauteur. En résumé, la chaleur doit être considérée comme une énergie moléculaire.

Vient ensuite une énumération [des sources d'énergie mécanique visible et d'énergie chimique, chaleur, force de cohésion, affinités chimiques, attractions et répulsions électriques et magnétiques]. Les phénomènes électriques se rattachent aussi aux autres formes de l'énergie; le courant produit des effets calorifiques et chimiques, et inversement, la chaleur et les actions chimiques entretiennent des courants électriques. Les courants d'induction établissent que l'état électrique peut naître du mouvement, et inversement, le mouvement de l'état électrique. L'énergie rayonnante, qui consiste dans les vibrations d'un milieu élastique remplissant tout l'espace et qu'on nomme éther. Cette énergie se propage avec une vitesse très grande, mais définie; elle nous vient du Soleil en huit minutes environ. Elle se transforme en énergie calorifique, lumineuse, chimique et électrique, et inversement, la transformation de l'énergie; « Considérons l'univers dans son ensemble, ou s'il est trop immense, concevons, s'il est possible, qu'on en isole une

petite portion qui, relativement à la force ou à l'énergie formée, nous soit microscopique sur lequel nous pourrions nous concentrer; nous ne donnerons aucune portion de son énergie à l'univers en dehors d'elle et elle n'en recevra aucune, c'est-à-dire qu'un tel isolement est impossible et ne peut se rencontrer dans la nature; mais, comme on peut le concevoir, il aura tout au moins le mérite de concentrer nos pensées. Or, soit que nous regardions l'univers, soit que nous jetions les yeux sur ce microcosme, le principe de la conservation de l'énergie affirme que le total de toutes les diverses énergies est une quantité constante, bien que chacune soit individuellement variable. Un pareil principe ne se démontre pas comme un théorème de géométrie; il se démontre par la vérification des conséquences qu'on en peut déduire. « Il existe un nombre indéfini de cas où il nous est possible de prédire ce qui arrivera en admettant l'exactitude des lois de l'énergie; l'exactitude de ces lois est prouvée, dans tous les cas où nous pouvons nous en servir à l'épreuve d'une expérience rigoureuse.

Voici un exemple tiré des développements relatifs aux transformations de l'énergie: une comète à son aphélie possède, relativement à la gravitation, le maximum d'énergie de position et le minimum d'énergie de mouvement; la seconde s'accroît aux dépens de la première pendant que l'astre se rapproche du Soleil, et au périhélie l'énergie de mouvement atteint son maximum tandis que l'énergie de position passe par son minimum. La percussion, le frottement, en général toutes les résistances au mouvement transforment l'énergie de mouvement en chaleur. La Terre subit certainement dans son mouvement diurne une résistance due à l'attraction lunaire. Il paraîtrait, d'après les calculs fondés sur les données de l'astronomie ancienne, que la diminution d'énergie rotative est déjà appréciable, et un jour viendra où la Terre présentera toujours la même face vers la Lune. L'attraction du Soleil sur la Terre sur la Lune a déjà fait depuis longtemps que celle-ci tourne toujours la même face vers notre globe.

À l'aide d'une machine électrique ou d'un électro-moteur on peut transformer de l'énergie mécanique en énergie de séparation électrique. Dans le phénomène d'induction nous voyons l'énergie de mouvement transformée en énergie de séparation électrique et même en chaleur; car, si l'on suppose qu'une tige tourne entre les pôles d'un électro-aimant, les courants induits qui s'y développent sont de sens tel que l'action de l'électro-aimant sur le métal tourne le mouvement comme s'il y avait un véritable frottement et la tige se chauffe. Joule a fondé sur une expérience de ce genre une méthode pour déterminer l'équivalent mécanique de la chaleur. Nous ne connaissons aucun autre exemple où la vie puisse se transformer directement en séparation chimique ou en énergie rayonnante. De même que l'énergie d'une masse d'eau ne peut se transformer en énergie de mouvement que s'il y a une différence de niveau, une chute, pour que la chaleur puisse se transformer en énergie visible, il est nécessaire qu'il y ait des différences de température entre les parties du système. C'est le cas de machines à vapeur et en général des machines à feu. C'est aussi le cas de la sphère terrestre dont les régions polaires fonctionnent comme condensateurs et les régions équatoriales comme chaudières. L'énergie calorifique ou de mouvement moléculaire peut devenir latente, c'est alors de l'énergie de position moléculaire; il faut dépenser de la chaleur pour fondre de la glace ou pour vaporiser de l'eau; la chaleur employée est devenue latente, l'énergie de mouvement moléculaire est devenue énergie de position moléculaire. Le phénomène de la trempée du verre (v. TREMPÉ) est un autre exemple de la même transformation. L'énergie calorifique se transforme en énergie de séparation chimique dans les réactions dites *endothermiques* dont les produits sont, comme on sait, exposés; inversement, l'énergie de séparation chimique se convertit en chaleur dans toutes les réactions *exothermiques* comme la combustion du carbone ou de l'hydrogène. Les phénomènes thermo-électriques et le phénomène de Peltier ne sont autre chose que les échanges entre l'énergie calorifique et l'énergie de courant électrique; enfin, l'énergie calorifique se transforme en énergie rayonnante toutes les fois qu'un corps chaud est en présence d'un corps plus froid, pour se changer de nouveau sur ce corps froid en énergie calorifique ou chimique. Quant à l'énergie chimique elle se transforme souvent en chaleur et aussi en énergie électrique comme cela a lieu dans les piles. Ce n'est pas l'énergie chimique qui est la source de la Fabron; elle a deviné que les jeunes gens des colonies agricoles pour l'agriculture, Saint-Lazare, le couvent de la Madeleine, rue de Rennes, et l'ancienne maison des Visitandines, rue d'Assas, ont été envoyés chez des nourrices à gages, à depuis quinze ans vivement préoccupés les pouvoirs publics. Vers la fin de 1874, l'Assemblée nationale vota une loi ayant pour but d'assurer la protection des enfants du premier âge, et surtout des nourrices. Cette loi, qui est du 23 décembre 1874, n'entraîne réellement en vigueur qu'à la fin de 1877, et le premier rapport sur son exécution ne paraît au *Journal officiel* qu'au mois d'avril 1880. Elle fonctionne régulièrement depuis lors, et a rendu déjà de très grands services.

Aux termes de cette loi, tout enfant, âgé de moins de deux ans, qui est placé moyennant salaire en nourrice, en sevrage ou en

gardé, hors du domicile de ses parents, devient par ce fait l'objet d'une surveillance de l'autorité publique. Cette surveillance est exercée dans le département de la Seine par le préfet de police, et dans les autres départements par les préfets. Ces fonctionnaires sont assistés d'un comité départemental. Un comité supérieur, institué près le ministère de l'Intérieur, centralise et coordonne les documents transmis par les comités départementaux, et adresse chaque année au ministre un rapport sur les travaux de ces comités, sur la mortalité des enfants et sur les mesures les plus propres à étendre les bienfaits de la loi. Les fonctions de membre du comité supérieur, comme celles de membre des commissions locales, sont gratuites. Le ministre de l'Intérieur publie chaque année une statistique détaillée de la mortalité des enfants du premier âge. Dans les départements où l'utilité en est reconnue, une inspection médicale des enfants en nourrice peut, sur l'avis du comité supérieur, être créée et confiée à un ou plusieurs médecins nommés par les préfets.

Sont soumis à la surveillance instituée par la loi du 23 décembre 1874 : 1° toute personne ayant un nourrisson ou un ou plusieurs enfants en sevrage ou en garde, placés chez elle moyennant salaire; 2° les bureaux de placement et tous les intermédiaires qui s'occupent du placement des enfants. Le refus de recevoir la visite du médecin inspecteur du maire de la commune ou de toutes autres personnes déléguées ou autorisées, est puni d'une amende de 5 à 15 francs. Si le refus est accompagné d'injures ou de violences, un emprisonnement de 1 à 5 jours peut être prononcé. Toute personne qui place un enfant en nourrice, en sevrage ou en garde, est tenue de faire inscrire au bureau de la mairie de la résidence actuelle de l'enfant, un acte indiquant, dans ce cas, le lieu de la naissance de l'enfant, le jour où il a été placé en nourrice ou à la garde, un bulletin contenant un extrait de naissance de l'enfant qui lui est conféré. Faute de se conformer aux prescriptions de la loi, la personne qui place un enfant est passible d'un emprisonnement de 6 jours à 6 mois (art. 346, Code pénal).

Toute personne qui veut prendre un nourrisson ou un ou plusieurs enfants en sevrage ou en garde, est tenue de se munir préalablement des certificats exigés par les règlements pour indiquer son état civil et justifier de ses antécédents. Toute personne qui veut se placer comme nourrice sur le lieu de sa résidence, un certificat du maire de sa résidence, indiquant si son dernier enfant est vivant et constant qu'il est âgé de sept mois révolus, ou, s'il n'a pas atteint cet âge, qu'il est allé par une autre femme. Toute fausse déclaration, l'application des peines portées au § 1er de l'article 153 du Code pénal (1 mois à 6 mois d'emprisonnement).

Toute personne qui reçoit chez elle, moyennant salaire, un nourrisson ou un enfant en sevrage ou en garde est tenue, sous les peines des départements et de l'état. En 1878, les crédits votés par les conseils généraux pour le service de la protection enfantine étaient de 543,000 francs; ils s'élevaient en 1880 à 764,000 francs, en 1882 à 971,000 francs et en 1884 à 1,294,000 francs. Dans 7 départements, le conseil général avait refusé tout crédit pour l'exercice 1884, ou n'avait voté qu'une somme tellement insignifiante qu'elle ne permettait même pas d'acheter les registres destinés à recevoir les déclarations. Enfin deux départements, après avoir inscrit en 1883-1884 à leur budget un crédit pour la protection enfantine, le supprimèrent pour l'exercice 1885. La loi n'était donc applicable que dans 78 départements, mais dans des proportions très variables. L'inspection médicale, c'est-à-dire l'œuvre essentielle de la protection, ne fonctionnait encore, en 1884, que dans 59 départements.

Le haut intérêt que présente la question nous engage à faire quelques emprunts à la statistique officielle du département de la Seine. Allocation du conseil général en 1877, 70,000 francs; en 1884, 200,200 francs. Enfants protégés en 1883, 4,451, dont 1,348 élevés à Paris et 3,103 dans les communes suburbaines. Décédés sur ce total, 414, dont 7,79 pour 100 pour l'élevage au sein, 13,72 pour 100 pour l'élevage au biberon, 3,04 pour 100 pour le sevrage ou la garde; mortalité totale : 9,30 pour 100. Nourrices présentes à la protection, 1,163 mariées (73,18 pour 100), 452 veuves (3,91 pour 100). Les 12 bureaux de nourrices de Paris ont placé, en 1883, 8,948 nourrices : 5,308 au sein, 3,740 au biberon, 20,071 enfants ont été déclarés par leurs parents comme placés à 18,085 hors du département de la Seine et 1,986 dans ce département. Le département d'Eure-et-Loir est celui qui en a reçu le plus grand nombre (2,060). Il n'y avait eu, en 1880, que 17,145 déclarations.

Les visites faites aux nourrissons par les seuls médecins inspecteurs du département de la Seine se sont élevées, en 1883, à 20,720. Quelques maires de Paris et des

autres de la Seine ont été déclarés par les parents comme placés à 18,085 hors du département de la Seine et 1,986 dans ce département. Le département d'Eure-et-Loir est celui qui en a reçu le plus grand nombre (2,060). Il n'y avait eu, en 1880, que 17,145 déclarations.

Les visites faites aux nourrissons par les seuls médecins inspecteurs du département de la Seine se sont élevées, en 1883, à 20,720. Quelques maires de Paris et des

autres de la Seine ont été déclarés par les parents comme placés à 18,085 hors du département de la Seine et 1,986 dans ce département. Le département d'Eure-et-Loir est celui qui en a reçu le plus grand nombre (2,060). Il n'y avait eu, en 1880, que 17,145 déclarations.

Les visites faites aux nourrissons par les seuls médecins inspecteurs du département de la Seine se sont élevées, en 1883, à 20,720. Quelques maires de Paris et des

autres de la Seine ont été déclarés par les parents comme placés à 18,085 hors du département de la Seine et 1,986 dans ce département. Le département d'Eure-et-Loir est celui qui en a reçu le plus grand nombre (2,060). Il n'y avait eu, en 1880, que 17,145 déclarations.

Les visites faites aux nourrissons par les seuls médecins inspecteurs du département de la Seine se sont élevées, en 1883, à 20,720. Quelques maires de Paris et des

autres de la Seine ont été déclarés par les parents comme placés à 18,085 hors du département de la Seine et 1,986 dans ce département. Le département d'Eure-et-Loir est celui qui en a reçu le plus grand nombre (2,060). Il n'y avait eu, en 1880, que 17,145 déclarations.

autres de la Seine ont été déclarés par les parents comme placés à 18,085 hors du département de la Seine et 1,986 dans ce département. Le département d'Eure-et-Loir est celui qui en a reçu le plus grand nombre (2,060). Il n'y avait eu, en 1880, que 17,145 déclarations.

Les faits une fois mis en lumière, l'auteur fait un retour sur l'histoire de la question. Il rappelle la théorie des atomes de Démocrite, l'opinion émise par Aristote de l'existence d'un milieu, ces idées restées vagues et indéfinies chez les anciens ont été reprises et développées par Descartes et Newton; le premier optant pour l'existence d'un milieu, l'éther qui transmet la lumière; le second se faisant l'avocat de l'émission. Enfin, l'hypothèse du milieu précisée par Young et Fresnel est universellement acceptée; voilà pour l'énergie rayonnante. Quant à la découverte des relations entre les diverses formes de l'énergie, l'auteur en attribue le mérite à l'Anglais Grove et à l'Allemand Mayer; il ne cite qu'en passant Seguin et il ne parle pas de Carnot, qui est, en cette matière, le véritable initiateur. D'ailleurs, comme il le dit, c'est Joule d'abord, et après lui W. et J. Thomson, Helmholtz, Rankine, Clausius, Talbot, Andrews, Maxwell, qui ont établi la théorie sur une base indiscutable.

Ici se place une remarque du plus haut intérêt: le travail mécanique peut fournir de la chaleur, et inversement, la chaleur fournir du travail mécanique; mais, s'il est possible de transformer intégralement tout le travail mécanique en chaleur, il n'est pas possible de transformer totalement la chaleur en énergie mécanique. C'est pour cela que nous ne pouvons pas convertir le mouvement perpétuel ni la lumière perpétuelle même dans l'univers. L'énergie mécanique doit fatalement se transformer de plus en plus en chaleur universellement diffusée, et l'univers finira par ne plus être une demeure habitable par des êtres vivants. En attendant, les énergies naturelles disponibles sur la terre, combustibles, chutes d'eau, marées, vents, etc., sont pour la plus grande partie produites par le Soleil. Pour ne parler que des combustibles, produits de la végétation et par conséquent de l'énergie solaire, il est aisé de voir qu'un enfant prodigue ne peut pas contenir dans la Terre sur la Lune à déjà fait depuis longtemps que celle-ci tourne toujours la même face vers notre globe.

À l'aide d'une machine électrique ou d'un électro-moteur on peut transformer de l'énergie mécanique en énergie de séparation électrique. Dans le phénomène d'induction nous voyons l'énergie de mouvement transformée en énergie de séparation électrique et même en chaleur; car, si l'on suppose qu'une tige tourne entre les pôles d'un électro-aimant, les courants induits qui s'y développent sont de sens tel que l'action de l'électro-aimant sur le métal tourne le mouvement comme s'il y avait un véritable frottement et la tige se chauffe. Joule a fondé sur une expérience de ce genre une méthode pour déterminer l'équivalent mécanique de la chaleur. Nous ne connaissons aucun autre exemple où la vie puisse se transformer directement en séparation chimique ou en énergie rayonnante. De même que l'énergie d'une masse d'eau ne peut se transformer en énergie de mouvement que s'il y a une différence de niveau, une chute, pour que la chaleur puisse se transformer en énergie visible, il est nécessaire qu'il y ait des différences de température entre les parties du système. C'est le cas de machines à vapeur et en général des machines à feu. C'est aussi le cas de la sphère terrestre dont les régions polaires fonctionnent comme condensateurs et les régions équatoriales comme chaudières. L'énergie calorifique ou de mouvement moléculaire peut devenir latente, c'est alors de l'énergie de position moléculaire; il faut dépenser de la chaleur pour fondre de la glace ou pour vaporiser de l'eau; la chaleur employée est devenue latente, l'énergie de mouvement moléculaire est devenue énergie de position moléculaire. Le phénomène de la trempée du verre (v. TREMPÉ) est un autre exemple de la même transformation. L'énergie calorifique se transforme en énergie de séparation chimique dans les réactions dites *endothermiques* dont les produits sont, comme on sait, exposés; inversement, l'énergie de séparation chimique se convertit en chaleur dans toutes les réactions *exothermiques* comme la combustion du carbone ou de l'hydrogène. Les phénomènes thermo-électriques et le phénomène de Peltier ne sont autre chose que les échanges entre l'énergie calorifique et l'énergie de courant électrique; enfin, l'énergie calorifique se transforme en énergie rayonnante toutes les fois qu'un corps chaud est en présence d'un corps plus froid, pour se changer de nouveau sur ce corps froid en énergie calorifique ou chimique. Quant à l'énergie chimique elle se transforme souvent en chaleur et aussi en énergie électrique comme cela a lieu dans les piles. Ce n'est pas l'énergie chimique qui est la source de la Fabron; elle a deviné que les jeunes gens des colonies agricoles pour l'agriculture, Saint-Lazare, le couvent de la Madeleine, rue de Rennes, et l'ancienne maison des Visitandines, rue d'Assas, ont été envoyés chez des nourrices à gages, à depuis quinze ans vivement préoccupés les pouvoirs publics. Vers la fin de 1874, l'Assemblée nationale vota une loi ayant pour but d'assurer la protection des enfants du premier âge, et surtout des nourrices. Cette loi, qui est du 23 décembre 1874, n'entraîne réellement en vigueur qu'à la fin de 1877, et le premier rapport sur son exécution ne paraît au *Journal officiel* qu'au mois d'avril 1880. Elle fonctionne régulièrement depuis lors, et a rendu déjà de très grands services.

Aux termes de cette loi, tout enfant, âgé de moins de deux ans, qui est placé moyennant salaire en nourrice, en sevrage ou en

gardé, hors du domicile de ses parents, devient par ce fait l'objet d'une surveillance de l'autorité publique. Cette surveillance est exercée dans le département de la Seine par le préfet de police, et dans les autres départements par les préfets. Ces fonctionnaires sont assistés d'un comité départemental. Un comité supérieur, institué près le ministère de l'Intérieur, centralise et coordonne les documents transmis par les comités départementaux, et adresse chaque année au ministre un rapport sur les travaux de ces comités, sur la mortalité des enfants et sur les mesures les plus propres à étendre les bienfaits de la loi. Les fonctions de membre du comité supérieur, comme celles de membre des commissions locales, sont gratuites. Le ministre de l'Intérieur publie chaque année une statistique détaillée de la mortalité des enfants du premier âge. Dans les départements où l'utilité en est reconnue, une inspection médicale des enfants en nourrice peut, sur l'avis du comité supérieur, être créée et confiée à un ou plusieurs médecins nommés par les préfets.

Sont soumis à la surveillance instituée par la loi du 23 décembre 1874 : 1° toute personne ayant un nourrisson ou un ou plusieurs enfants en sevrage ou en garde, placés chez elle moyennant salaire; 2° les bureaux de placement et tous les intermédiaires qui s'occupent du placement des enfants. Le refus de recevoir la visite du médecin inspecteur du maire de la commune ou de toutes autres personnes déléguées ou autorisées, est puni d'une amende de 5 à 15 francs. Si le refus est accompagné d'injures ou de violences, un emprisonnement de 1 à 5 jours peut être prononcé. Toute personne qui place un enfant en nourrice, en sevrage ou en garde, est tenue de faire inscrire au bureau de la mairie de la résidence actuelle de l'enfant, un acte indiquant, dans ce cas, le lieu de la naissance de l'enfant, le jour où il a été placé en nourrice ou à la garde, un bulletin contenant un extrait de naissance de l'enfant qui lui est conféré. Faute de se conformer aux prescriptions de la loi, la personne qui place un enfant est passible d'un emprisonnement de 6 jours à 6 mois (art. 346, Code pénal).

Toute personne qui veut prendre un nourrisson ou un ou plusieurs enfants en sevrage ou en garde, est tenue de se munir préalablement des certificats exigés par les règlements pour indiquer son état civil et justifier de ses antécédents. Toute personne qui veut se placer comme nourrice sur le lieu de sa résidence, un certificat du maire de sa résidence, indiquant si son dernier enfant est vivant et constant qu'il est âgé de sept mois révolus, ou, s'il n'a pas atteint cet âge, qu'il est allé par une autre femme. Toute fausse déclaration, l'application des peines portées au § 1er de l'article 153 du Code pénal (1 mois à 6 mois d'emprisonnement).

Toute personne qui reçoit chez elle, moyennant salaire, un nourrisson ou un enfant en sevrage ou en garde est tenue, sous les peines des départements et de l'état. En 1878, les crédits votés par les conseils généraux pour le service de la protection enfantine étaient de 543,000 francs; ils s'élevaient en 1880 à 764,000 francs, en 1882 à 971,000 francs et en 1884 à 1,294,000 francs. Dans 7 départements, le conseil général avait refusé tout crédit pour l'exercice 1884, ou n'avait voté qu'une somme tellement insignifiante qu'elle ne permettait même pas d'acheter les registres destinés à recevoir les déclarations. Enfin deux départements, après avoir inscrit en 1883-1884 à leur budget un crédit pour la protection enfantine, le supprimèrent pour l'exercice 1885. La loi n'était donc applicable que dans 78 départements, mais dans des proportions très variables. L'inspection médicale, c'est-à-dire l'œuvre essentielle de la protection, ne fonctionnait encore, en 1884, que dans 59 départements.

Le haut intérêt que présente la question nous engage à faire quelques emprunts à la statistique officielle du département de la Seine. Allocation du conseil général en 1877, 70,000 francs; en 1884, 200,200 francs. Enfants protégés en 1883, 4,451, dont 1,348 élevés à Paris et 3,103 dans les communes suburbaines. Décédés sur ce total, 414, dont 7,79 pour 100 pour l'élevage au sein, 13,72 pour 100 pour l'élevage au biberon, 3,04 pour 100 pour le sevrage ou la garde; mortalité totale : 9,30 pour 100. Nourrices présentes à la protection, 1,163 mariées (73,18 pour 100), 452 veuves (3,91 pour 100). Les 12 bureaux de nourrices de Paris ont placé, en 1883, 8,948 nourrices : 5,308 au sein, 3,740 au biberon, 20,071 enfants ont été déclarés par leurs parents comme placés à 18,085 hors du département de la Seine et 1,986 dans ce département. Le département d'Eure-et-Loir est celui qui en a reçu le plus grand nombre (2,060). Il n'y avait eu, en 1880, que 17,145 déclarations.

Les visites faites aux nourrissons par les seuls médecins inspecteurs du département de la Seine se sont élevées, en 1883, à 20,720. Quelques maires de Paris et des

autres de la Seine ont été déclarés par les parents comme placés à 18,085 hors du département de la Seine et 1,986 dans ce département. Le département d'Eure-et-Loir est celui qui en a reçu le plus grand nombre (2,060). Il n'y avait eu, en 1880, que 17,145 déclarations.

autres de la Seine ont été déclarés par les parents comme placés à 18,085 hors du département de la Seine et 1,986 dans ce département. Le département d'Eure-et-Loir est celui qui en a reçu le plus grand nombre (2,060). Il n'y avait eu, en 1880, que 17,145 déclarations.

Les faits une fois mis en lumière, l'auteur fait un retour sur l'histoire de la question. Il rappelle la théorie des atomes de Démocrite, l'opinion émise par Aristote de l'existence d'un milieu, ces idées restées vagues et indéfinies chez les anciens ont été reprises et développées par Descartes et Newton; le premier optant pour l'existence d'un milieu, l'éther qui transmet la lumière; le second se faisant l'avocat de l'émission. Enfin, l'hypothèse du milieu précisée par Young et Fresnel est universellement acceptée; voilà pour l'énergie rayonnante. Quant à la découverte des relations entre les diverses formes de l'énergie, l'auteur en attribue le mérite à l'Anglais Grove et à l'Allemand Mayer; il ne cite qu'en passant Seguin et il ne parle pas de Carnot, qui est, en cette matière, le véritable initiateur. D'ailleurs, comme il le dit, c'est Joule d'abord, et après lui W. et J. Thomson, Helmholtz, Rankine, Clausius, Talbot, Andrews, Maxwell, qui ont établi la théorie sur une base indiscutable.

Ici se place une remarque du plus haut intérêt:

