

# Lexique Physique-Chimie Collège

A	
<b>Accélération de pesanteur</b>	Définie au voisinage d'un astre comme le coefficient de proportionnalité entre la masse d'un système et le poids exercé par l'astre sur ce système.
<b>Accumulateur</b>	Pile rechargeable ( <i>voir définition pile</i> ).
<b>Action (mécanique)</b>	Effet qu'un corps exerce sur un autre, en particulier la modification du mouvement.
<b>Alternateur</b>	Générateur de courant électrique alternatif basé sur l'électromagnétisme.
<b>Ampère</b>	Unité de l'intensité, noté <i>A</i> .
<b>Anhydre</b>	Qualifie une substance ne contenant aucune trace d'eau.
<b>Année lumière</b>	Distance parcourue par la lumière en une année.
<b>Appareil</b>	Dispositif électronique ou électrique utilisé pour accomplir une tâche spécifique. Exemples : réfrigérateur, ordinateur, téléphone portable, téléviseur, imprimante, etc.
<b>Astre</b>	Corps céleste naturel visible (exemples : planète, étoile, etc.)
<b>Atome</b>	La plus petite structure susceptible de se combiner. Un atome est constitué d'un noyau (proton + neutron) autour duquel gravitent des électrons. Un atome est électriquement neutre.
B	
<b>Barrage hydraulique</b>	Installation permettant de fournir de l'énergie électrique à partir d'énergie potentielle (la chute d'eau).
<b>Batterie</b>	Assemblage de plusieurs piles ou accumulateurs.
<b>Big Bang</b>	Modèle qui reconstitue l'évolution de l'univers depuis 13,7 milliards d'année.
<b>Bioluminescence</b>	Emission de lumière par un organisme vivant via une réaction chimique (exemple : luciole)
C	
<b>Centrale à gaz/charbon</b>	Centrale thermique dont la source de la chaleur est fournie par de l'énergie chimique (combustion du gaz ou du charbon).

<b>Centrale nucléaire</b>	Centrale thermique dont la source de la chaleur est fournie par de l'énergie nucléaire (fission de l'uranium).
<b>Centrale thermique</b>	Installation permettant de fournir de l'énergie électrique à partir d'une source de chaleur.
<b>Chimiluminescence</b>	Emission de lumière par une espèce chimique via une réaction chimique (exemple : luminol)
<b>Cinématique</b>	Partie de la mécanique qui décrit le mouvement des corps sans se soucier de sa cause.
<b>Circuit dérivation</b>	Circuit dans lequel le courant électrique circule dans plusieurs boucles (mailles).
<b>Circuit électrique</b>	Générateur électrique connecté par des fils conducteurs à un ou plusieurs récepteurs électriques (au collège des dipôles).
<b>Circuit série</b>	Circuit dans lequel le courant électrique ne peut circuler que dans une seule boucle (maille).
<b>Comburant</b>	Espèce chimique qui a pour propriété de permettre la combustion d'un combustible (exemple : dioxygène gazeux $O_2$ )
<b>Combustible</b>	Espèce chimique qui, avec un comburant et une source de chaleur, se consume lors de la réaction chimique de combustion.
<b>Combustion</b>	Réaction chimique produisant de la chaleur dont les réactifs sont un combustible et un comburant qui a lieu uniquement si on apporte une source d'énergie thermique suffisamment importante.
<b>Condensation</b>	Passage de l'état gaz à solide.
<b>Conducteur ohmique</b>	Dipôle caractérisé par sa résistance (notée R) respectant la loi d'Ohm.
<b>Corps pur</b>	Un corps pur est constitué d'une seule espèce chimique.
<b>Corrosion</b>	Détérioration progressive du matériau causée par une réaction chimique.
<b>Courant électrique</b>	Mouvement d'électrons à travers un matériaux conducteur.
<b>D</b>	
<b>Débit</b>	Mesure d'un volume ou une quantité de matière par unité de temps.
<b>Diffusion (lumineuse)</b>	Forme d'interaction entre un rayonnement (lumineux) et la matière dans laquelle une partie du

	rayonnement incident est réémit dans toutes les directions de l'espace. Exemple : la couleur rouge d'une tomate est diffusée à partir de la lumière blanche qui l'éclaire.
<b>Dipôle</b>	Composant électrique constitué de deux bornes.
<b>Dynamique</b>	Partie de la mécanique qui décrit le mouvement des corps en prenant compte de sa cause (force).
<b>E</b>	
<b>Eclipse</b>	Occultation partielle ou totale d'une source de lumière par un objet physique. Exemple : lors d'une éclipse solaire, le soleil est occulté par la lune.
<b>Ecologie</b>	Étude des milieux où vivent les êtres vivants, ainsi que des rapports de ces êtres avec le milieu.
<b>Electricité</b>	Une forme de l'énergie produite lorsque des particules chargées se déplacent.
<b>Electroluminescence</b>	Emission de lumière par une matière traversée par un courant électrique (exemple : ampoule LED)
<b>Élément chimique</b>	Ensemble des atomes et ions dont le noyau compte un même nombre de protons.
<b>Energie</b>	Grandeur physique exprimée en Joule (J) qui quantifie la faculté d'un système à agir (déplacement, chauffage, éclairage, etc.)
<b>Espèce chimique</b>	Substance constituée d'un ensemble mesurable d'un seul type de particule (molécule ou atome).
<b>F</b>	
<b>Fluorescence</b>	Emission de lumière par une matière exposée à un rayonnement ultraviolet qui dure le temps de l'exposition.
<b>Force</b>	Grandeur modélisant l'action d'un corps sur un autre. Unité : Newton (N).
<b>Fossile (combustible)</b>	Charbon, pétrole ou gaz naturel ayant pour caractéristique que leurs réservoirs ne se renouvellent pas à l'échelle de temps humaine.
<b>Fossile (énergie)</b>	Energie provenant de l'exploitation de gisements de combustibles fossiles (charbon, pétrole ou gaz naturel).
<b>Fusion</b>	Passage de l'état solide à liquide.
<b>G</b>	

<b>Gaz à effet de serre (GES)</b>	Gaz de l'atmosphère capable d'absorber de l'énergie et de la stocker.
<b>Générateur</b>	Dispositif possédant un pôle positif et un pôle négatif qui produit un mouvement d'électrons se dirigeant du pôle - vers le pôle +.
<b>Gravitation</b>	Attraction mutuelle s'exerçant entre tous les corps de masse non nulle.
<b>H</b>	
<b>Hydrocarbure</b>	Molécule constituée de carbone et d'hydrogène. Exemple : le méthane $CH_4$
<b>I</b>	
<b>Incandescence</b>	Emission de lumière dite « chaude » due à la température d'un corps chauffé. <i>Opposée à luminescence.</i>
<b>Intensité</b>	Grandeur physique notée I et exprimée en ampère (A) représentant la quantité de charge électrique (rélié au nombre d'électrons) traversant la section d'un conducteur par unité de temps.
<b>Ion</b>	Espèce chimique chargée moléculaire (ex : $OH^-$ ) ou atomique (ex : $H^+$ ).
<b>J</b>	
<b>K</b>	
<b>L</b>	
<b>Liquéfaction</b>	Passage de l'état gaz à liquide.
<b>Lumière</b>	Rayonnement visible par l'œil humain constitué d'une ou plusieurs couleurs de l'arc en ciel.
<b>Lumière blanche</b>	Rayonnement visible par l'œil humain constitué de toutes les couleurs de l'arc en ciel.
<b>Luminescence</b>	Emission de lumière dite « froide » due à une excitation sous forme chimique (voir chimiluminescence et bioluminescence), électrique (voir électroluminescence) ou lumineuse (voir fluorescence et phosphorescence). <i>Opposée à incandescence.</i>
<b>M</b>	
<b>Machine</b>	Dispositif mécanique utilisé pour accomplir une tâche physique. Exemples : le corps humain, une perceuse, une grue, turbine, moteur, etc.

<b>Macroscopique</b>	Se dit d'un phénomène observable à « notre échelle ». <i>Opposée à microscopique.</i>
<b>Maille (électricité)</b>	Portion d'un circuit électrique ne contenant que des dipôles branchés en série ainsi que le générateur.
<b>Masse volumique</b>	Grandeur physique calculée en divisant la masse d'un échantillon par son volume.
<b>Mécanique</b>	Sciences étudiant l'équilibre ou le mouvement des corps ainsi que leur causes.
<b>Mélange</b>	Un mélange est constitué de plusieurs espèces chimiques.
<b>Microscopique</b>	Se dit d'un phénomène observable à l'échelle des atomes.
<b>Miscibilité</b>	Capacité de divers liquides à former un mélange homogène.
<b>Molécule</b>	Association électriquement neutre d'atomes.
<b>Mouvement</b>	Variation au cours du temps de la position d'un système.
<b>Mouvement uniforme</b>	Mouvement dont la valeur de la vitesse du système est constante.
<b>N</b>	
<b>Newton</b>	Unité d'une force, noté $N$ .
<b>Nœud (électricité)</b>	Croisement d'au moins trois branches d'un circuit électrique.
<b>Nombre de masse</b>	Noté $A$ , il correspond au nombre de nucléons du noyau atomique.
<b>Numéro atomique</b>	Noté $Z$ , il correspond au nombre de proton(s) du noyau atomique.
<b>O</b>	
<b>Ohm</b>	Unité de la résistance, noté $\Omega$ .
<b>Ohm (Loi)</b>	La tension $U$ aux bornes d'un conducteur ohmique de résistance $R$ est proportionnelle à l'intensité du courant $I$ qui le traverse.
<b>P</b>	
<b>Particulaire (modèle)</b>	Modèle scientifique basé sur l'idée que la matière est composée de particules de forme et taille variable.
<b>Phase</b>	Portion de matière continue. Exemples : eau → 1 phase liquide eau + huile → 2 phases liquides

	eau gazeuse → 2 phases liquide et gaz
<b>Phosphorescence</b>	Emission de lumière par une matière préalablement exposée à un rayonnement lumineux.
<b>Pile</b>	Générateur de courant continu ayant un pôle positif et négatif qui ne peut pas se recharger.
<b>Poids</b>	Force modélisant l'attraction gravitationnelle ayant lieu à la surface d'un astre (Terre, Lune, Mars, etc.).
<b>Postulat</b>	Affirmation qui ne se démontre pas.
<b>Potentiel hydrogène (pH)</b>	Nombre sans unité compris entre 0 et 14. Il permet de différencier les solutions acides et basiques.
<b>Précipitation</b>	Transformation chimique au cours de laquelle se forme un solide appelé précipité.
<b>Précipité</b>	Solide insoluble se formant lors d'une précipitation.
<b>Protocole</b>	Texte décrivant la série d'opération à réaliser afin de réaliser une expérience.
<b>Puissance</b>	Grandeur physique exprimée en Watt (W) désignant une quantité d'énergie transférée par une unité de temps : $P = E/\Delta t$
<b>Q</b>	
<b>R</b>	
<b>Rayonnement</b>	Mode de transfert d'énergie se dirigeant dans toutes les directions de l'espace pouvant avoir lieu dans le vide.
<b>Référentiel</b>	Objet par rapport auquel on étudie le mouvement.
<b>Réflexion (lumineuse)</b>	Forme d'interaction entre un rayonnement (lumineux) et la matière dans laquelle l'ensemble du rayonnement incident est réémis dans une seule direction de l'espace. Exemple : la lumière réfléchie par un miroir.
<b>Relativité générale</b>	Théorie (Albert Einstein 1915) qui décrit la gravitation en termes de courbure de l'espace-temps postulant que la présence de matière et d'énergie courbe l'espace-temps autour d'elle et que cette courbure est ce qui cause la force gravitationnelle.
<b>Relativité restreinte</b>	Théorie (Albert Einstein 1905) qui décrit les lois de la physique dans des référentiels qui se déplacent à vitesse constante les uns par rapport aux autres, postulant que les lois de la physique sont les mêmes dans tous ces référentiels et que la vitesse de la lumière dans le vide est constante.

<b>Résistance</b>	Grandeur physique notée R et exprimée en ohm ( $\Omega$ ) caractérisant l'opposition de la conduction du courant électrique.
<b>S</b>	
<b>Saturation</b>	Lorsqu'on ne peut plus dissoudre un soluté dans le solvant.
<b>Serre (effet de)</b>	Phénomène d'origine naturel qui permet de retenir une partie de la chaleur émise par le Soleil dans l'atmosphère de la planète.
<b>Solidification</b>	Passage de l'état liquide à solide.
<b>Solubilité</b>	Masse maximale d'une espèce chimique (le soluté – gaz ou solide) que l'on peut dissoudre dans 1 L de liquide d'une autre espèce chimique (le solvant).
<b>Soluté</b>	Espèce chimique initialement solide, liquide ou gaz qui est minoritaire dans une solution.
<b>Solution</b>	Mélange liquide homogène obtenu par l'introduction d'un soluté dans un solvant.
<b>Solution aqueuse</b>	Solution dont le solvant est de l'eau.
<b>Solvant</b>	Espèce chimique liquide majoritaire dans une solution.
<b>Son</b>	Vibration qui se propage au sein de la matière (solide, liquide ou gaz).
<b>Sublimation</b>	Passage de l'état solide à gaz.
<b>Système (mécanique)</b>	Objet dont le mouvement est étudié.
<b>T</b>	
<b>Température</b>	Grandeur physique se mesurant avec un thermomètre ; elle s'exprime en degré Celsius ( $^{\circ}\text{C}$ ).
<b>Tension</b>	Grandeur physique notée U et exprimée en volt (V) représentant une différence de potentiel électrique entre deux points d'un circuit.
<b>Terres Rares</b>	Élément chimique de numéro atomique allant de 57 à 71 dans la classification périodique des éléments.
<b>Test caractéristique</b>	Expérience capable d'identifier formellement une espèce chimique.
<b>Trajectoire</b>	Ensemble des positions successives d'un système.
<b>U</b>	
<b>Unité astronomique</b>	Distance terre-Soleil (1 ua = 150 millions km)
<b>V</b>	
<b>Vaporisation</b>	Passage de l'état liquide à gaz.
<b>Volt</b>	Unité de la tension, noté V.

## Lexique Physique-Chimie Cycle 4

X	
Y	
Z	