

**UNIVERS MATÉRIEL** (10 questions à choix et 3 développement)

**VISION GLOBALE :**

**Concentration en g/L, % et ppm :**

**Échelle de pH :**

On peut déterminer le pH à l'aide d'une charte de couleurs de différents indicateurs acidobasiques.

Formule : acide, base, sel (neutre).

L'échelle de pH.

**Ions :**

Charge d'un ion monoatomique.

**Conductibilité électrique :**

La conductibilité électrique d'une solution est possible s'il y a formation d'ions mobiles lors de la dissolution d'un électrolyte (ou soluté) dans l'eau.

Les électrolytes sont les solutions acides, basiques (alcalines) et salines.

**Combustion :**

Triangle de feu : comburant, combustible et point d'ignition (propriété caractéristique).

Les types de combustion : vive (feu de bois, explosion de moteurs à essence, bougie, feu d'artifice), spontanée (gaz inflammable dans un camion-citerne qui prend feu à la suite d'un choc) et lente (respiration cellulaire, corrosion des métaux, l'oxydation).

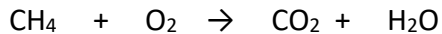
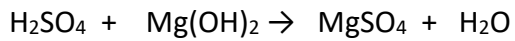
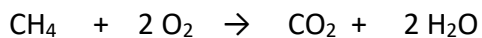
**Photosynthèse :**



**Respiration:****Réaction de neutralisation acidobasique :**

Reconnaître la formule moléculaire d'un acide, d'une base ou d'un sel.  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{CaCO}_3$ .

Pouvoir neutralisant d'un acide fort par rapport à celui d'un acide faible ou d'une base forte par rapport à une base faible.

**Balancement d'équations :****Loi de la conservation de la masse :****Modèle atomique de Rutherford-Bohr :****Familles et périodes du tableau périodique :**

Numéro de la famille :

Numéro de la période :

**Charge électrique :**

**Électricité statique** : Seulement les charges négatives (électrons) qui se déplacent.

**Loi d'Ohm** : (formule-graphique).

**Circuits électriques** :

**Relation entre puissance et énergie électrique** :

**Forces d'attraction et de répulsion** :

**Champ magnétique d'un fil parcouru par un courant** :

**Loi de la conservation de l'énergie** :

**Rendement énergétique** :