***Chemical terminology +Translation***

1. Chemical equation: The recipe that describes what you need to do to make a reaction take place.

Équation chimique : La recette qui décrit ce que vous devez faire pour qu’une réaction ait lieu.

1. Chemical properties: Properties that can only be described by making a chemical change (by making or breaking bonds).

Propriétés chimiques : Propriétés qui ne peuvent être décrites qu’en effectuant un changement chimique (en créant ou en rompant des liaisons).

1. Colligative property: Any property of a solution that changes when the concentration changes. Examples are color, flavor, boiling point, melting point, and osmotic pressure.

Propriété colligative : Toute propriété d’une solution qui change lorsque la concentration change. Exemples : couleur, saveur, point d’ébullition, point de fusion et pression osmotique.

1. Combustion: When a compound combines with oxygen gas to form water, heat, and carbon dioxide.

Combustion : Lorsqu’un composé se combine avec de l’oxygène gazeux pour former de l’eau, de la chaleur et du dioxyde de carbone.

1. Concentration: A measurement of the amount of stuff (solute) dissolved in a liquid (solvent). The most common concentration unit is molarity (M), which is equal to the number of moles of solute divided by the number of litters of solution.

Concentration : Mesure de la quantité de matière (soluté) dissoute dans un liquide (solvant). L’unité de concentration la plus courante est la molarité (M), qui est égale au nombre de moles de soluté divisé par le nombre de couches de solution.

1. Diffusion: When particles move from areas of high concentration to areas of low concentration.

Diffusion : Lorsque les particules se déplacent de zones à forte concentration vers des zones à faible concentration.

1. Effusion: When a gas moves through an opening into a chamber that contains no pressure. Effusion is much faster than diffusion because there are no other gas molecules to get in the way.

Effusion : Lorsqu’un gaz se déplace à travers une ouverture dans une chambre qui ne contient pas de pression. L’effusion est beaucoup plus rapide que la diffusion car il n’y a pas d’autres molécules de gaz à se mettre en travers.