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.

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 (par la création ou la rupture de liaisons).

3- 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. Les exemples sont la couleur, le goût, le point d’ébullition, le point de fusion et la pression osmotique

4- 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.

5- 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.

6- 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.

7- 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 parce qu’il n’y a pas d’autres molécules de gaz pour se mettre en travers.