**Révision – Test Module 2b**

**Sciences 9e**

* Qu’est-ce que la **loi de la conservation de la masse**?
* Qu’est-ce que la **loi des proportions définies**?
* Tu dois connaître les énoncés de la **Théorie atomique de Dalton**;
* Qu’est-ce la différence entre une **loi scientifique** et une **théorie** ?
* Tu dois connaître l’évolution du modèle atomique (tu dois pouvoir associé le scientifique à la théorie) ;
* Qu’est-ce qu’un **composé ionique** ? un **composé moléculaire** ?

 *(et pouvoir reconnaître des exemples de chacun) ;*

* Quelles sont les propriétés des **composés ioniques**? Quelles sont les propriétés des **composés moléculaires**?
* Comment se forment les composés ioniques et moléculaires ?
* Tu dois pouvoir identifier les éléments présents, ainsi que le nombre d’atomes de chaque élément à partir d’une formule chimique ;
* Qu’est-ce qu’une **molécule** ? une **molécule diatomique** ? un **composé binaire** ?
* Tu dois pouvoir nommer les composés moléculaires, ainsi que les composés ioniques (un tableau contenant les préfixes sera fourni);
* Tu dois pouvoir déterminer les formules chimiques des composés moléculaires, ainsi que des composés ioniques à partir des noms chimiques ;
* Qu’est-ce qu’un **ion** ? Qu’est-ce qu’un **cation** ? Qu’est-ce qu’ion **anion** ?
* Que signifie le terme « **conductibilité** » ?
* Sois capable d’identifier les **réactifs** et les **produits** d’une réaction chimique ;
* Explique la différence entre une réaction **exothermique** et une réaction **endothermique**;
* Qu’est-ce que **l’indice de réaction** ?
* Comment peut-on ***accélérer*** une réaction ? Comment peut-on ***ralentir*** une réaction ?
* Qu’est-ce que la **corrosion** ? Tu dois pouvoir compléter l’équation chimique si je te donne un métal ;
* Comment peut-on empêcher la corrosion?
* Qu’est-ce que la **combustion**? Tu dois pouvoir compléter l’équation chimique si je te donne un carburant ;
* Quels sont les produits de la combustion ?