**Révision – Test Module 2a**

**sciences 9e**

* Tu dois connaître les symboles du **SIMDUT** ainsi que les précautions à prendre pour éviter des blessures dans un laboratoire.
* Tu dois connaître les énoncés « **modèle particulaire de la matière** ».
* Explique la différence entre les **substances pures**, les **solutions**, les **mélanges** (*p.ex. hétérogènes (mélanges mécaniques), mélanges mécaniques ordinaires, suspensions, colloïdes, émulsions*) ainsi que les solutions (*mélanges homogènes*) et donnez des exemples de chaque.
* Explique la différence entre un **changement physique** et un **changement chimique**.
* Tu dois pouvoirreconnaitre s’il s’est produit un changement chimique ou un changement physique (connaître les indicateurs pour chacun).
* Qu’est ce que des **propriétés chimiques** ? des **propriétés physiques** ?

 Donne des exemples de chacun.

* Qu’est-ce que la différence entre une **propriété quantitative**? une **propriété qualitative** ?
* Qu’est-ce que l’**électrolyse** ?
* Quelle est la différence entre un **élément** et un **composé** ?
* Familiarise-toi avec le tableau périodique. Il y en aura un sur le test, cependant, tu dois connaître l’emplacement des métaux, des non-métaux, ainsi que les métalloïdes et connaître les caractéristiques de chacun.
* Comment nomme-t-on les rangés du tableau périodique? et les colonnes?
* Connais les caractéristiques des familles chimiques (*ex. les* ***métaux alcalins****, les* ***métaux alcalinoterreux****, ainsi que* ***les gaz nobles*** *et les* ***halogènes***). Où retrouve-t-on ces familles sur le tableau périodique ?
* Qu’est-ce que le **nombre de masse** ? la **masse atomique** ? le **numéro atomique** ? Tu dois pouvoir les calculer ainsi que déterminer le nombre de protons ou de neutrons.
* Tu dois pouvoir distinguer les substances qui réagissent spontanément de celles qui sont plus stables.
* Qu’est-ce que la différence entre une **propriété quantitative**? une **propriété qualitative** ?