

**Doc 3- Deux réactions chimiques :**

**Réaction 1** : Lorsqu’une molécule de glucose ( rencontre BlMet+ et 2 ions OH- une réaction chimique **lente** a lieu. Après la réaction, il y a C6H12O7-, une molécule d’eau et BlMetH.

**Réaction 2**: Lorsqu’une molécule de dioxygène rencontre deux molécules BlMet**H**, il y a une réaction chimique **rapide**. Après la réaction, il y a 2 ions BlMet+ et 2 ions OH-.

**TP-suite : Explication de la potion magique**

**Doc 4- Equation chimique :**

Une réaction chimique se symbolise par une équation :

Réactif1 + Réactif2 + …. 🡪 Produit1 + Produit2 + ….



**Travail à faire :**

1. Ecrire ci-dessous ce que l’on observe lorsque l’on secoue la potion et lorsqu’on la laisse au repos quelques instants :

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Ecrire sous la forme d’équation, les deux réactions chimiques du doc3. Vérifier que ces réactions sont équilibrées (par exemple, il y a autant d’atome ‘O’ avant qu’après la réaction et il y a autant de charge + avant qu’après)

**Réaction 1 :**

**Réaction 2 :**

1. Préparer une présentation orale (affiches à votre disposition) pour expliquer scientifiquement les observations de la question 1-

**Doc 2- Qu’est-ce que l’hydroxyde de sodium (NaOH)** ?

La poudre d’hydroxyde de sodium (NaOH) est un solide ionique : elle est composée d’ions Na+ et OH- collés les uns aux autres (le plus attirent le moins).

Lorsqu’on met la poudre dans de l’eau, les molécules d’eau vont parvenir à séparer les ions (Na+) et (OH-). On dit que le solide se dissout.

**Doc 1- Deux molécules pour le bleu de méthylène (BlMet)**

-La forme BlMet+ est bleue

-La forme BlMet**H** est incolore. Cette forme possède un atome H et un électron en plus que BlMet+