

**Doc 1- Dans le bleu de méthylène (BlMet), il peut y avoir deux entités différentes :**

-Les ions BlMet+. Ils donnent une couleur bleue à la solution

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

**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 ne reste plus qu’un ion C6H12O7-, une molécule d’eau et une molécule BlMetH.

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

**Doc 4- Qu’est-ce qu’une équation chimique ?**

Une réaction chimique se symbolise par une équation :

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



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

**Travail à faire :**

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

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

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

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

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

1. Ecrire sous la forme d’équation chimique, les deux réactions du doc 3. 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 + attirent le -).

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 dans l’eau.