|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Espèce chimique à identifier** | Ions Cuivre | Ions Fer II | Ions Fer III | Ions Zinc | Ions Chlorure |
| **Formule** |  |  |  |  |  |
| **Réactif testeur** | Hydroxyde de sodium = soude | Soude | Soude | Soude | Nitrate d’argent  () |
| **Observation** | Précipité bleu | Précipité vert | Précipité rouille | Précipité blanc | Précipité blanc qui noircit à la lumière |

* En TP, nous avons mesuré la masse volumique de plusieurs échantillons (Aluminium, Fer, Plomb, Ethanol, Eau) pour pouvoir les identifier.

1. *Tests d’identification des ions (cf. DM1 ex2) [Ne pas apprendre par cœur ce tableau]*
2. *Tests d’identification des gaz (cf. DM1 ex1)* [A connaître par cœur]

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Gaz à identifier** |  |  |  |
| **Test** | Faire barboter le gaz dans de l’eau de chaux | Mettre une allumette enflammée à l'orifice du tube à essai contenant le gaz | Mettre une buchette présentant un point incandescent au contact du gaz |
| **Observation** | L’eau de chaux se trouble (formation d’un précipité blanc) | Légère détonation (POP ! ) | La flamme se ravive |

**Précipité :**

*Chapitre 1 : Corps purs et mélanges au quotidien*

II- Identification des espèces chimiques (suite)

21/09/2020

1. **Masse Volumique (cf. TP1)**

* Définition/Formule**:**

Méthode : Comment manipuler une formule ?

* Exemples :

1. **Tests Chimiques (cf. DM1)**