TP 3 de chimie  **TESTS D’IDENTIFICATION Partie 1**



Dans les armoires du laboratoire, la plupart des substances solides sont blanches et la majorité des liquides et des gaz sont incolores. Le chimiste a pourtant besoin de les distinguer.

***Comment caractériser des espèces chimiques ?***

**I LES TESTS CHIMIQUES**

**Pour chaque expérience, il est demandé de faire un ou deux schémas en les légendant. Ils doivent être suffisamment grands et l’utilisation de la règle est indispensable. Une phrase de conclusion à rédiger est demandée après chaque expérience.**

**1- Tests caractéristiques des gaz**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Questions** | **Comp.** | **Not.** |
| 1. Effectuer les expériences suivantes afin de mettre en évidence le dihydrogène, le dioxygène et le dioxyde de carbone.    Gouttes  de FeCl3 | **Réa** |  |
| **Com** |  |
| 2. Compléter le tableau de la conclusion (troisième partie). | **Val** |  |

**2- Tests caractéristiques des ions**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Questions** | **Comp.** | **Not.** |
| 1- Effectuer les expériences suivantes. | **Réa** |  |
| **Com** |  |
| 2- Compléter le tableau de la conclusion (troisième partie). | **Val** |  |

**3- Conclusion : compléter le tableau suivant :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Espèce chimique à identifier** | **Test à effectuer** | **Observation** |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |

TP test caractéristiques

Atelier Tournant

Au bureau :

Huile

Pissette d’eau

Glucose

Aspirine

Spatule

Eau de chaux

Solution de Fe2+0,1M

Solution de Fe3+0,1M

Solution de Cu2+ 0,1M

Solution de soude 0,1M

Solution HCL 0,1 M

Poudre de fer + spatule

Eau oxygénée 30 volumes

Solution Fecl3 0,2 M

Banc Koffler

**Par binôme :**

Bécher de 100 mL

Eprouvette graduée de 25 mL

Fiole jaugée de 50 mL

Balance

Porte tube + 7 tubes à essai

Un tube coudée + bouchon

1 bouchon

Allumettes +1 baguette de bois

Pipettes jetables