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		Not.
l. Effectuer les expériences suivantes afin de mettre en évidence le dihydrogène, le diox le dioxyde de carbone.	kygène et Réa	
Expérience 2 Bûchette préalablement enflammée		
Acide chlorhydrique Poudre de fer Double de FeCl3 Eau Oxygénée oxygénée Gouttes de FeCl3 Eau Oxygénée d'incandescense chlorhydrique Carbonate de calcium Eau de chlorhydrique Carbonate de calcium	Com	
2. Compléter le tableau de la conclusion (troisième partie).	Val	

2- Tests caractéristiques des ions

Questions	Comp.	Not.
1- Effectuer les expériences suivantes. solution de soude soude soude	Réa	
solution de sulfate de culvre Cu ²⁺ solution de sulfate de fer Fe ²⁺ de fer Fe ³⁺	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 Fec13 0,2 M

Banc Koffler

<u>Par binôme :</u> 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