

Nom :

Prénom :

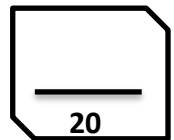
Classe : 3/..... n :

Contrôle N° 3 de physique - chimie
1^{ère} Semestre

Année scolaire : 2019-2020
Durée : 1h

EXERCICE N°1 : (8 pts)

www.coursfacile.com



1. Répond par vrai ou faux :

- Formule ionique d'hydroxyde de sodium est ($\text{Na}^+ + \text{HO}^-$)
- Formule ionique d'acide chlorhydrique est : ($\text{H}^+ + \text{Cl}^-$)
- hydroxyde de sodium réagit avec les métaux : aluminium et zinc
- Hydroxyde de cuivre II précipité de couleur vert de formule chimique $\text{Cu}(\text{OH})_2$

2. Compléter les phrases par les mots suivantes : / nitrate d'argent/ dihydrogène /aluminium/zinc/cuivre / Cu^{2+}

- Formule ionique de solution deest ($\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$)
- précipité de couleur bleu confirme la présence des ions de
- le gaz dude formule chimique H_2 il brûle lorsqu'on présente une allumette enflammée à l'extrémité du tube.
- l'acide chlorhydrique réagit avec les métaux :et
- hydroxyde de sodium ne réagit pas avec les métaux

3. Coche la bonne repense :

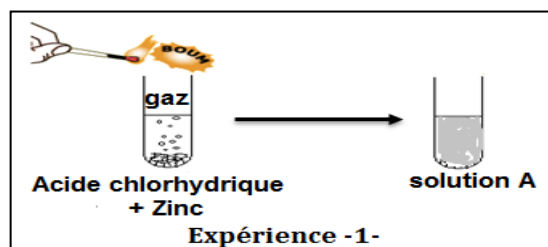
- L'acide chlorhydrique ne réagit pas avec le métal :
☐ cuivre ☐ fer ☐ zinc
- Hydroxyde de sodium réagit avec le métal :
☐ Zinc ☐ cuivre ☐ fer
- Formule chimique de précipité d'hydroxyde de cuivre II :
☐ $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ☐ $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ☐ $\text{Fe}(\text{OH})_2$

4. compléter le tableau :

ion	Formule chimique
.....	Na^+
chlorure
De fer II

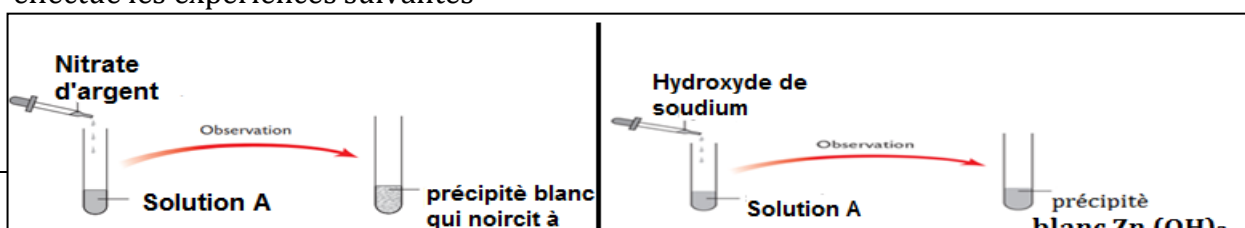
EXERCICE N°2 : (8 pts)

Ahmed a versé des gouttes de solution d'acide chlorhydrique dans un tube à essai contenant le zinc et a observé une dégagement de gaz et une solution A :



- Donner la formule ionique chimique de la solution d'acide chlorhydrique
- Quel est le nom du gaz produit : sa Formule.....

Ahmed mis la solution A obtenue dans l'expérience -1- dans deux tubes à essais 1 et 2. il a effectué les expériences suivantes



3. Quels ions ont été identifiés dans le Tube 1 (l'expérience -2-) ?
.....
4. Ecrire l'équation de précipitation dans tube -1- (l'expérience -2-)
.....
5. Quels ions ont été identifiés dans tube 2 (l'expérience -3-) ?
.....
6. Donner le nom de précipité blanc $Zn(OH)_2$:
7. Ecrire l'équation de précipitation dans tube -2- (l'expérience -3-)
.....
8. Écrire l'équation bilan de la réaction du zinc avec l'acide chlorhydrique (l'expérience -1-)
.....
9. Écrire l'équation simplifié de la réaction du zinc avec l'acide chlorhydrique (l'expérience -1-)
.....

0.5p

1p

0.5p

1p

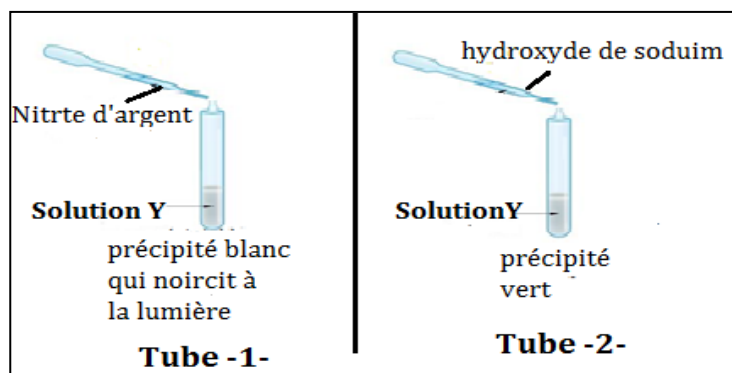
1p

1p

1p

EXERCICE N°3 : (4 pts)

 Pour savoir le nom d'une solution Y on a réalisé deux expériences :



1. Pour tube -1-

- a. Préciser le nom d'ion identifier dans tube -1- :
- b. Écris l'équation de la précipitation :
.....

2. Pour tube -2-

- a. Préciser le nom d'ion identifier dans tube -2- :
- b. Le nom du précipiter vert :
- c. Écrire l'équation de la précipitation :
.....

3. Ecrire la formule ionique (chimique) de la solution Y :

0.5p

www.coursfacile.com

1p

0.5p

0.5p

1p

0.5p