

Nom : .....  
Prénom : .....  
Classe : 3/..... n : .....

Contrôle N° 3 de physique - chimie  
1<sup>ère</sup> Semestre

Année scolaire : 2019-2020  
Durée : 1h

**EXERCICE N°1 : (8 pts)**

**1. Répondre par vrai ou faux :**

20

- La formule ionique d'hydroxyde de sodium est  $(Na^+ + HO^-)$  .....
- La formule ionique de l'acide chlorhydrique est :  $(H^+ + Cl^-)$  .....
- L'hydroxyde de sodium réagit avec les métaux : aluminium et zinc .....
- L'hydroxyde de cuivre II est un précipité de couleur verte et de formule chimique  $Cu(OH)_2$  .....

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

- La formule ionique d'une solution de .....est  $(Ag^+ + NO_3^-)$
- Le précipité de couleur bleu confirme la présence des ions de .....
- le gaz du .....de formule chimique  $H_2$  brûle lorsqu'on approche une allumette enflammée à l'extrémité du tube.
- L'acide chlorhydrique réagit avec les métaux : le .....et l' .....
- L'hydroxyde de sodium ne réagit pas avec le .....


**3. Cocher la bonne repense :**

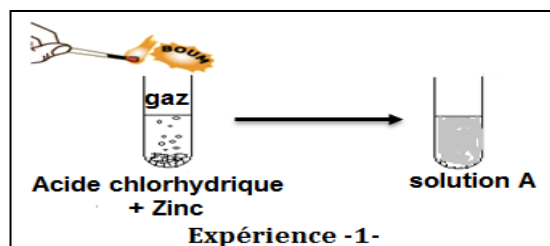
- L'acide chlorhydrique ne réagit pas avec le métal :  
☐ cuivre ☐ fer ☐ zinc
- L'hydroxyde de sodium réagit avec le métal :  
☐ Zinc ☐ cuivre ☐ fer
- La formule chimique de l'hydroxyde de cuivre II est :  
☐  $Cu(OH)_2$  ☐  $Zn(OH)_2$  ☐  $Fe(OH)_2$

**4. compléter le tableau :**

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

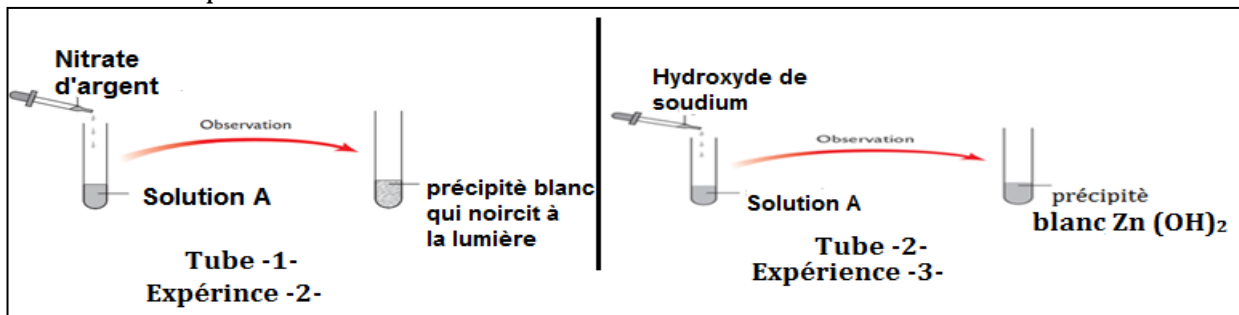
**EXERCICE N°2 : (8 pts)**

 **Ahmed** a versé quelques gouttes d'une solution d'acide chlorhydrique dans un tube à essai contenant le zinc. Il a observé un dégagement gazeux et la formation d'une solution A :



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

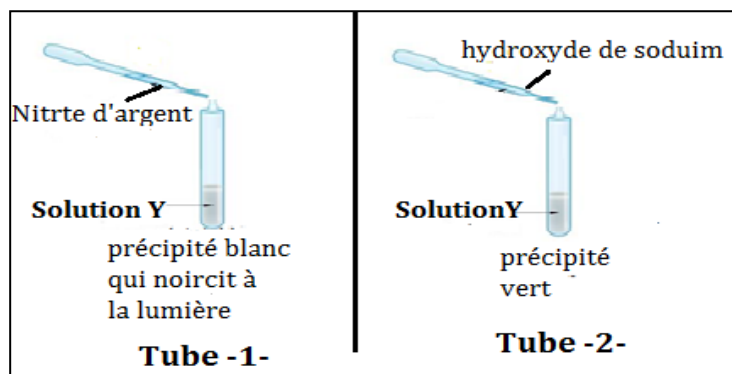
📖 **Ahmed** mis la solution A obtenue dans l'expérience -1- dans deux tubes à essais 1 et 2. il a effectué les expériences suivantes :



1. Quels ions ont été identifiés dans le tube 1 (l'expérience -2-) ?  
..... 0.5p
2. Ecrire l'équation de précipitation dans le tube -1- (l'expérience -2- )  
..... 1p
3. Quels ions ont été identifiés dans le tube 2 (l'expérience -3-) ?  
..... 0.5p
4. Donner le nom du précipité blanc Zn (OH)<sub>2</sub> : ..... 1p
5. Ecrire l'équation de précipitation dans le tube -2- (l'expérience -3- )  
..... 1p
6. Écrire l'équation bilan de la réaction du zinc avec l'acide chlorhydrique (l'expérience -1- )  
..... 1p
7. Écrire l'équation simplifié de la réaction du zinc avec l'acide chlorhydrique (l'expérience -1- )  
..... 1p

### **EXERCICE N°3 : (4 pts)**

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



1. **Pour le tube -1-**
  - a. Préciser le nom de l'ion identifié dans le tube -1- :  
..... 0.5p
  - b. Écrire l'équation de la précipitation :  
..... 1p
2. **Pour le tube -2-**
  - a. Préciser le nom de l'ion identifié dans le tube -2- :  
..... 0.5p
  - b. Le nom du précipité vert : ..... 0.5p
  - c. Écrire l'équation de la précipitation :  
..... 1p
3. Ecrire la formule ionique (chimique) de la solution Y : ..... 0.5p