|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Année scolaire : 2019-2020**  **Durée : 1h** | | **[Contrôle N](http://adrarphysic.fr/)[0](http://adrarphysic.fr/) [3 de physique - chimie](http://adrarphysic.fr/)**  **[1](http://adrarphysic.fr/)[ère](http://adrarphysic.fr/) [Semestre](http://adrarphysic.fr/)** | **Nom :** ……………………….………………..…………  **Prénom :** ………………………………………………  **Classe  : 3/**………… **n :** ………… | |
| **Pts**  **2p**  **3p**  **1.5p**  **1.5p**  **1p**  **1p**  **0.5p**  **1p**  **0.5p**  **1p**  **1p**  **1p**  **1p**  **0.5p**  **1p**  **0.5p**  **0.5p**  **1p**  **0.5p** | **EXERCICE N°1 : (8 pts)**  **20**   1. **Répond par vrai ou faux :** 2. Formule ionique d’hydroxyde de sodium est (Na+ + HO ̶) …………………..………… 3. Formule ionique d’acide chlorhydrique est : (H+ + Cl ̶) …………………..………… 4. hydroxyde de sodium réagit avec les métaux : aluminium et zinc …………………..………… 5. Hydroxyde de cuivre II précipité de couleur vert de formule chimique Cu (OH)2 ……………..………… 6. **Compléter les phrases par les mots suivantes : / nitrate d’argent/ dihydrogène /aluminium/zinc/cuivre /** 7. Formule ionique de solution de …………………..……………………………………………….……est ( + ) 8. précipité de couleur bleu confirme la présence des ions de ………………………..………… 9. le gaz du ………………..………..…………de formule chimique il brûle lorsqu'on présente une allumette enflammée à l'extrémité du tube. 10. l’acide chlorhydrique réagit avec les métaux : ………………………..…………et ……………..………… 11. hydroxyde de sodium ne réagit pas avec les métaux ………………………..………… 12. **Coche la bonne repense :** 13. L’acide chlorhydrique ne réagit pas avec le métal :   cuivre fer zinc   1. Hydroxyde de sodium réagit avec le métal :   Zinc cuivre fer   1. Formule chimique de précipité d’hydroxyde de cuivre II :   Cu (OH)2  Zn (OH)2  Fe (OH)2   1. **compléter le tableau :**  |  |  | | --- | --- | | ion | Formule chimique | | ………………………..………… |  | | 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 :      1. Donner la formule ionique chimique de la solution d’acide chlorhydrique ………………………………..………… 2. 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-) ?   ………………………………………………………………………………………………………………………………………….…………………………….   1. Ecrire l’équation de précipitation dans tube -1- (l’expérience -2- )   ……………………………………………………..………………………………………………………………………………………….…………………………….   1. Quels ions ont été identifiés dans tube 2 (l’expérience -3-) ?   ………………………………………………………………………………………………………………………………………………….…………………………….   1. Donner le nom de précipité blanc Zn (OH)**2** : ……….………………………………….…………………………………………………. 2. Ecrire l’équation de précipitation dans tube -2- (l’expérience -3- )   …………………………………………………………………………………………….…………………………………………………….…………………………….   1. Écrire l'équation bilan de la réaction du zinc avec l'acide chlorhydrique (l’expérience -1- )   ………………………….…………………………………………………………………………………………………………………………….…………   1. Écrire l'équation simplifié de la réaction du zinc avec l'acide chlorhydrique (l’expérience -1- ) ……………………………………………………………………………………….……………………………………………………….………………   **EXERCICE N°3 : (4 pts)**   * Pour savoir le nom d’une solution Y on a réalisé deux expériences :      1. **Pour tube -1-** 2. Préciser le nom d’ion identifier dans tube -1- : …………………………………………………………………………………… 3. Écris l’équation de la précipitation :   ………………………………………………………………….……………………………………………………………………………………………………….   1. **Pour tube -2-** 2. Préciser le nom d’ion identifier dans tube -2- : ………………………………………………………………………………… 3. Le nom du précipiter vert : …………………………………………………………………………………..………………………………… 4. Écrire l’équation de la précipitation :   ………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….   1. Ecrire la formule ionique (chimique) de la solution Y : ……………………………………………………….………………… | | |  |