

pts	<div style="display: flex; justify-content: space-between; align-items: center;"> <div> Exercice 01(8pts) : </div> <div style="text-align: right;"> www.coursfacile.com </div> </div> <p>1) Répondez par « Vrai » ou « faux »:</p> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div style="width: 10%;"> <p>2,5</p> </div> <div style="width: 80%;"> <p> ↗ Le cuivre réagit avec l'acide chlorhydrique ↗ La formule chimique de la solution chlorure d'hydrogène est HCl ↗ Hydroxyde de cuivre II est un précipité vert..... ↗ L'équation réduite (simplifiée) de réaction de l'acide chlorhydrique avec le zinc est $2H^+ + Zn^{2+} \longrightarrow H_2 + Zn$ ↗ Pour identifier l'ion zinc on ajoute quelques gouttes d'hydroxyde de sodium </p> </div> <div style="width: 10%;"> <p></p> </div> </div> <p>2) Relie chaque espèce chimique à certaines de ses propriétés :</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <th style="width: 25%;">Espèce chimique</th> <th style="width: 75%;">Certaines de ses propriétés</th> </tr> <tr> <td>(Na⁺ + OH⁻)</td> <td>Blanc noircit a l'abri de la lumière</td> </tr> <tr> <td>AgCl</td> <td>La soude : solution basique</td> </tr> <tr> <td>Al³⁺</td> <td>Donne un précipité bleu avec une solution de soude</td> </tr> <tr> <td>Cu²⁺</td> <td>Donne un précipité gélatineux blanc avec une solution de soude</td> </tr> <tr> <td>Zn²⁺</td> <td>Ion non métallique</td> </tr> <tr> <td>Cl⁻</td> <td>Donne un précipité blanc avec une solution de soude</td> </tr> </table> <p>3) Compléter les phrases :</p> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div style="width: 10%;"> <p>3</p> </div> <div style="width: 80%;"> <p> a. L'acide chlorhydrique réagit avec les métaux :et et lemais ne réagit avec b. Hydroxyde de sodium réagit avec les métaux :et..... et ne réagit pas avec les métauxet..... </p> </div> <div style="width: 10%;"> <p></p> </div> </div>	Espèce chimique	Certaines de ses propriétés	(Na ⁺ + OH ⁻)	Blanc noircit a l'abri de la lumière	AgCl	La soude : solution basique	Al ³⁺	Donne un précipité bleu avec une solution de soude	Cu ²⁺	Donne un précipité gélatineux blanc avec une solution de soude	Zn ²⁺	Ion non métallique	Cl ⁻	Donne un précipité blanc avec une solution de soude
Espèce chimique	Certaines de ses propriétés														
(Na ⁺ + OH ⁻)	Blanc noircit a l'abri de la lumière														
AgCl	La soude : solution basique														
Al ³⁺	Donne un précipité bleu avec une solution de soude														
Cu ²⁺	Donne un précipité gélatineux blanc avec une solution de soude														
Zn ²⁺	Ion non métallique														
Cl ⁻	Donne un précipité blanc avec une solution de soude														

pts	<div style="display: flex; justify-content: space-between; align-items: center;"> <div> Exercice 02(8pts) : </div> <div style="text-align: right;"> www.coursfacile.com </div> </div> <p>Sur une quantité de poudre de fer, on lui ajoute quelques gouttes de d'acide chlorhydrique, on observe : un dégagement d'un gaz qui produit une détonation avec la flamme.</p> <div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div style="width: 10%;"> <p>1 1,5 1,5 1 1,5 1,5</p> </div> <div style="width: 80%;"> <p> 1) Donner la formule chimique d'acide chlorhydrique: 2) Écrire l'équation bilan de cette réaction chimique : 3) Donner le nom du gaz dégagé et comment en peut le détecter: 4) Si on considère que cette réaction produit 160 cm³ de dihydrogène: ↗ Donner la relation entre la masse volumique (ρ), la masse (m) et le volume (V): ↗ Calculer la masse de dihydrogène produit: On donne la masse volumique de H₂: ρH₂ = 0,08g/L 5) Donnez quelques précautions à prendre lors de l'utilisation de solutions concentrées (3): </p> </div> <div style="width: 10%;"> <p></p> </div> </div>
------------	---

pts	<div style="display: flex; justify-content: space-between; align-items: center;"> <div> Exercice 03(4pts) : </div> <div style="text-align: right;"> www.coursfacile.com </div> </div> <p>On met dans deux tubes deux échantillons d'une même solution aqueuse incolore X et on effectue les tests d'identification des ions suivants:</p> <p> ↗ On ajoute au premier tube1: des gouttes de nitrate d'argent et on remarque la formation d'un précipité blanc qui noircit en présence de la lumière. ↗ On Ajoute dans le deuxième tube2: des gouttes de solution d'hydroxyde de sodium (la soude) et on remarque la formation d'un précipité vert. </p> <p>1) Remplissez le tableau suivant:</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <th style="width: 30%;"></th> <th style="width: 20%;">Nom du précipité obtenu</th> <th style="width: 20%;">Equation de précipitation</th> <th style="width: 30%;">Formule et nom de L'ion détecté</th> </tr> <tr> <td>Test d'identification 1</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>Test d'identification 2</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> </table> <p>2) En déduire le nom et la formule de la solution aqueuse X:</p> <p>.....</p>		Nom du précipité obtenu	Equation de précipitation	Formule et nom de L'ion détecté	Test d'identification 1	Test d'identification 2
	Nom du précipité obtenu	Equation de précipitation	Formule et nom de L'ion détecté										
Test d'identification 1										
Test d'identification 2										

