

sujet A

Compétence	Tu as réussi à ...	/20	A	B	C	D
2C	Mobiliser tes connaissances	/20				

Q1. Donne la définition d'un ion :

.....

.....

Q2. Une solution de sulfate de cuivre ($SO_4^{2-} + Cu^{2+}$) est-elle conductrice ? Pourquoi ?

.....

.....

Q3. L'eau pure est-elle conductrice ? Pourquoi ?

.....

.....

Q4. Entoure la bonne réponse :

Un ion zinc Zn^{2+} est un atome qui a **perdu/gagné** deux **électrons/protons**

Q5. Complète le tableau ci-dessous.

Symbole de l'élément	L'atome			L'ion				
	Nombre de charges positives de l'atome	Nombre de charges négatives de l'atome	Charge de l'atome	Nombre de charges positives de l'ion	Nombre de charges négatives de l'ion	Charge de l'ion	Formule de l'ion	Nom de l'ion
Cl	17 +					-1		
Na				11+	10-			
H		1-			0-			
Fe	26+							Ion fer III

Q6. Complète le tableau des solutions ioniques suivantes :

Nom de la solution	Nom et formule de l'ion positif	Nom et formule de l'ion négatif	Formule du liquide ionique
Chlorure de fer II		Ion chlorure Cl^-	
..... de		Ion nitrate NO_3^-	$Cu^{2+} + 2 NO_3^-$
	Ag^+ Ion argent	CO_3^{2-} Ion carbonate	