**Nom : 3ème**

**sujet A**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Compétence | Tu as réussi à … | /20 | A**Description : C:\Users\damnoumage\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\QUGYV66B\MC900424466[1].wmf** | B | C | D**Description : C:\Users\damnoumage\AppData\Local\Microsoft\Windows\Temporary Internet Files\Content.IE5\QKNBQIAJ\MC900434393[1].wmf** |
| 2C | Mobiliser tes connaissances | /20 |  |  |  |  |

**Q1.** Donne la définition d’un ion : ………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

**Q2**. Une solution de sulfate de cuivre (SO42- + Cu2+) est-elle conductrice ? Pourquoi ?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

**Q3.** L’eau pure est-elle conductrice ? Pourquoi ?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

**Q4.** Entoure la bonne réponse :

Un ion zinc Zn2+ est un atome qui a ***perdu/gagné*** deux ***électrons/protons***

**Q5.** Complète le tableau ci-dessous.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **L’atome** | **L’ion** |
| Symbole de l’élément | 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 chlorureCl- |  |
| …………… de ………….. |  | Ion nitrate NO3- | Cu2+ + 2 NO3- |
|  | Ag+Ion argent | CO32-Ion carbonate |  |