**3AC-S1**

**WWW.Dyrassa.com**

**Exercice 1:**

1. Remplir le vide par le mot qui convient :

* L’atome est constituée d’un ………………. autour du quel gravitent un nombre ……………
* Le noyau porte un nombre de ………. positives, c’est le numéro atomique noté Z , chaque …………… est caractérisée par son numéro atomique ; on écrit la charge électrique du noyau est (+Ze).
* Les Electrons : particules infiniment ……..………., gravitent autour du noyau à une très grande vitesse, constituant ainsi un nuage ……………, et chacun porte une charge électrique ………….., appelée charge électrique élémentaire notée (- e).
* Un atome est électriquement ……………, car le nombre de charges électriques positives de son noyau est …………. au nombre de charges électriques négatives de ses électrons.
* Un ion est un ……………… ou un groupement d’atome, qui a …………….. ou qui a gagné un ou plusieurs électrons.

**Contrôle N1**

**Exercice 2:**

1. Classez les objets suivants en objets et matériaux:

**Table, acier, mercure, tasse, céramique, fenêtre, argent, TV, plastique, voiture**

**Objets:**

**Matières :**

1. Relie par une flèche chaque matériau avec l’élément qui convient:

Métaux papier flottant sur l'eau

PET

Verre PE coulent dans l’eau salée

Aluminium sa masse volumique est grande

Verre mauvais conducteurs de la chaleur

Matières organique Zinc sa masse volumique est petite

**Exercice 3:** L'ion soufre contient 18 électrons et provient de l'atome de soufre qui a gagné 2 électrons

1. Quel est le numéro atomique de l'ion soufre?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. Qu'est-ce que le symbole d’ion soufre?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

1. Calculez la charge de l'ion soufre avec coulomb?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

4. Exprimer la charge du noyau de l'atome de soufre?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………