

## Exercices sur l'atome et sa constitution :



EXERCICES OBLIGATOIRES :

**1** Le noyau d'un atome de carbone contient 6 charges positives.

Combien y a-t-il d'électrons dans un atome de carbone ? Justifier.

**3** 1. Choisissez, dans votre classification périodique, la case d'un élément de la 2e ou la 3e ligne.

2. Recopier les informations contenues dans la case de l'élément choisi, dans le cadre ci-dessous :

--

3. Quel est le nom de cet atome ?
4. Quel est le symbole chimique de l'atome ?
5. Quel est son numéro atomique ?
6. Quel est son nombre de masse ?

7. Combien le noyau contient-il de protons ? Justifiez

8. Combien l'atome contient-il d'électrons ? Justifiez.

9. Combien le noyau contient-il de neutrons ? Justifiez.

**2** Un atome contient 8 électrons. Identifiez cet atome parmi les suivants en justifiant votre réponse :

Le bore ( $Z=5$ ), l'hydrogène ( $Z=1$ ), l'oxygène ( $Z=8$ ), l'hélium ( $Z=2$ ) ou le soufre ( $Z=16$ ). Justifier.

**4** **Composition des atomes**

Recopier et compléter le tableau suivant

Symbole de l'atome	H	U	Fe	Mg
Nom de l'atome	hydrogène	uranium	fer	magnésium
Nombre d'électrons	1	92		12
Nombre de nucléons		238	56	
Nombre de protons	1		26	
Nombre de neutrons				12



EXERCICES SUPPLÉMENTAIRES SUR LE SITE INTERNET DE SPC