

NOM, Prénom : ..... Classe : ..... Date : .....

3<sup>ème</sup> Dyslexique

### INTERROGATION n°1 de chimie

#### 1. Sur l'atome (5 points)

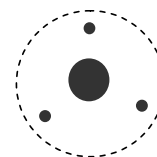
Répondez par vrai ou faux aux affirmations suivantes. Rectifiez celles qui sont fausses en les réécrivant.

- a) Un atome est électriquement neutre. Vrai ou Faux
- b) Un atome est constitué d'un noyau et d'électrons. Vrai ou Faux
- c) Le noyau d'un atome contient de l'électricité négative. Vrai ou Faux
- d) Les électrons sont des charges élémentaires positives. Vrai ou Faux
- e) Un morceau de cuivre est électriquement neutre. Vrai ou Faux

#### 2. Sur les ions (5 points)

Observe la représentation d'un atome de lithium de symbole Li.

Cet atome peut perdre un électron et former ainsi l'ion lithium.



- a) Dessine la représentation de l'ion lithium dans la case vide.
- b) Détermine le nombre de charges élémentaires excédentaires et leur signe.

- c) Écris la formule de l'ion. ....
- d) Explique si l'ion  $\text{Li}^{4+}$  peut exister.

NOM, Prénom : ..... Classe : ..... Date : .....

3<sup>ème</sup> Non Dyslexique

### INTERROGATION n°1 de chimie

#### 1. Sur l'atome (5 points)

Recopie et complète les phrases suivantes :

- a) Un atome est constitué d'..... en mouvement autour d'un .....
- b) Un électron porte une charge élémentaire électrique ..... tandis que le noyau porte une charge électrique .....
- c) La charge électrique totale d'un atome est .....
- d) La masse d'un atome est pratiquement égale à celle de son .....
- e) Les dimensions de l'atome sont de l'ordre de .....
- f) Les ions peuvent être classés en deux parties : les ..... chargés ..... et les ..... chargés .....

#### 2. Sur les ions (5 points)

- a) Un atome de brome (Br) a un noyau comportant 35 charges élémentaires positives. Combien d'électrons possède l'ion bromure  $\text{Br}^-$  ?

- b) Un atome de calcium (Ca) comporte 20 électrons. Quel est le nombre de charges élémentaires positives du noyau et le nombre d'électrons de l'ion calcium  $\text{Ca}^{2+}$  ?