Exercices n° 3 **Electronégativité des éléments** **1DF**

1. Indiquez le nombre de protons, d'électrons et de neutrons pour chacun des ions suivants (en supposant que l'ion est issu de l'isotope le plus abondant) :

a) Ba^{2+}

b) I^-

c) Fe^{3+}

d) P^{3-}

2. Quel est l'ion qui possède :

a) 20 protons et 18 électrons ?

b) 33 protons et 36 électrons ?

c) 31 protons et 28 électrons ?

3. Parmi les ions suivants, indiquez ceux qui n'existent pas, car ils sont instables :

K^{2+} ; Ca^{2+} ; N^{3-} ; Cl^+ ; Al^{3+} ; S^+

4. Quel est l'ion électroniquement stable formé à partir de l'atome de :

a) Mg :

b) Se :

c) Br :

5. Pour quelle raison l'argon ne peut-il jamais se transformer en ion positif ou en ion négatif ?

6. Classez par ordre croissant les atomes suivants en fonction de leur capacité à donner des électrons : Cs, Bi, Ca, In, Ge. Justifiez votre réponse.