

1) Etiquette

a) cations = ions positifs, ont des noms qui finissent par "ium"

anions = ions négatifs, ont des noms qui finissent par "ure"

b) S^{2-} ion sulfure

2) Tableau périodique et configuration électronique

a) voir tableau

b) des ions ont la même configuration électronique que le gaz noble le plus proche.

c) des ions se forme à partir des atomes en perdant ou en gagnant des électrons afin d'obtenir la configuration électronique du gaz noble le plus proche. Ils sont alors stables car leurs couches électroniques sont remplies (saturées).

