

14 p 79

(3)

1) a \rightarrow 2 e^- valence
b \rightarrow 8 e^- valence
c \rightarrow 8 e^- valence } dernière colonne
n° 18

2) leur dernière couche est saturée donc stable

15 p 79

il faut que la dernière couche soit remplie ($1s^2$
 $\rightarrow a - d$ ou toutes autres avec p^6)

16 p 79

Al 13^e colonne \Rightarrow 3 e^- de valence donc va les perdre
 $\Rightarrow \boxed{Al^{3+}}$ ($< 4 \Rightarrow$ les perd)

O 16^e colonne \Rightarrow 6 e^- de valence donc va en gagné 2 pour arriver à 8
 $\Rightarrow \boxed{O^{2-}}$ ($> 4 \Rightarrow$ les gagne)

17 p 79

S^{2-} a gagné 2 électrons pour être stable donc avait 6 électrons de valence donc 16^e colonne.