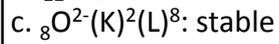
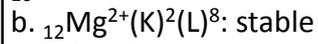
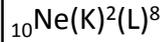
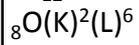
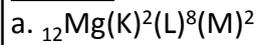


Ex 116C:



d. La structure électronique de ces 2 ions est la même que celle du néon. Cela signifie que l'atome de néon est stable.

Ex 117C:

a. $\text{S}^{2-}(\text{K})^2(\text{L})^8(\text{M})^8$: La couche externe est remplie donc cet ion est stable.

b. Ion $\text{S}^{2-} \rightarrow 2 + 8 + 8 = 18$ électrons

Donc l'atome S : 16 électrons \rightarrow 16 protons \rightarrow numéro atomique $Z=16$

