

Solution 1

① il manque le numéro atomique  $Z$  qui vaut 3 pour le lithium.  
A prendre dans le tableau périodique de éléments chimiques.

$3 \leftarrow$  3 nucléons dont 3 protons donc 0 neutron  
 ${}^3_3\text{Li}$

$\uparrow$   
3 protons donc  $3e^-$  (car atome électriquement neutre)

${}^4_3\text{Li}$  contient 3 protons, 3 électrons et 1 neutron.

②  ${}^{13}_3\text{Li}$  contient 3 protons, 3 électrons et 10 neutrons