



L'ÀTOM – IDENTIFICAR CONCEPTES BÀSICS DELS ÀTOMS

1- A partir dels següents elements indica el valor del nombre atòmic (Z) i el nombre màssic (A).

$$\begin{matrix} A \\ Z \end{matrix} X$$

X = element
 Z = nombre atòmic = nombre de protons
 A = nombre màssic = nombre de protons + neutrons

És el nombre característic que identifica cada element

Ex: $\begin{matrix} 4 \\ 2 \end{matrix} He$ Z = 2 A = 4
 2 protons, 2 electrons, 2 neutrons



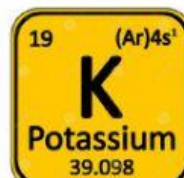
Z =

A =



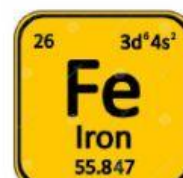
Z =

A =



Z =

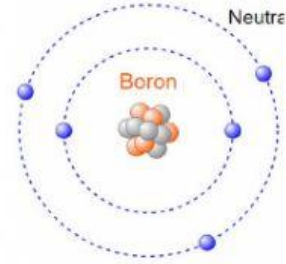
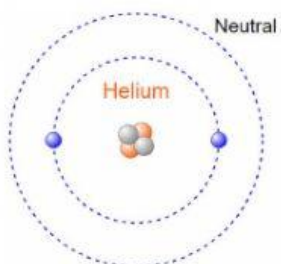
A =



Z =

A =

2- A partir del model de capes (Model de Bohr) indica en cada cas quants protons (p⁺), neutrons (n) i electrons (e⁻), té cada element.



p ⁺			
e ⁻			
n			