

Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	nº:

Aula 3 - Elementos químicos e as propriedades dos átomos (isótopos).

01. Na representação de elemento químico abaixo associe a letra a definição correta:

A E
Z



Número de massa: indica a soma de prótons e nêutrons.
 $A = p^+ + n^0$

Símbolo: é escrito a partir das iniciais do nome em latim do elemento. Representado por uma letra maiúscula e, quando houver, a segunda letra é minúscula.

Número atômico: indica o número de prótons.
 $Z = p^+$

02. Preencha com os termos que estão faltando:

Os _____ são átomos de um mesmo _____ químico que possuem o mesmo _____ (Z) e diferente número de _____ (A), pois o número de _____ (N) do núcleo é diferente.

elemento

nêutrons

nº atômico

isótopos

massa

03. Dados os átomos abaixo agrupar os isótopos:

a) ${}_{10}^{20}A$, ${}_{12}^{23}B$, ${}_{10}^{21}C$, ${}_{9}^{20}D$, ${}_{12}^{20}E$

b) ${}_{30}^{61}X$, ${}_{29}^{61}Y$, ${}_{29}^{60}Z$, ${}_{29}^{59}W$, ${}_{30}^{60}K$

c) ${}_{90}^{232}G$, ${}_{91}^{234}H$, ${}_{90}^{233}I$, ${}_{92}^{233}J$, ${}_{93}^{234}L$

04. Classifique os íons abaixo em cátion(C) ou ânion(A):

a) Na^+	f) O^{-2}
b) Cl^-	g) Mg^{+2}
c) Al^{+3}	h) SO_4^{-2}
d) N^{-3}	i) NO_3^-
e) Ca^{+2}	j) K^+

05. Classifique as substâncias abaixo em inorgânica(i) e orgânica(o):

- a) H_2SO_4
- b) HCl
- c) C_8H_{10} (gasolina)
- d) $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2$ (vinagre)
- e) CaCl_2
- f) O_2
- g) $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ (acetona)
- h) H_2O
- i) C_4H_{10} (butano)
- j) DNA (ácido desoxirribonucleico)

