

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:



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

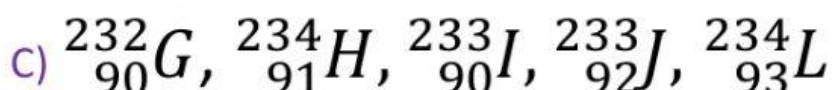
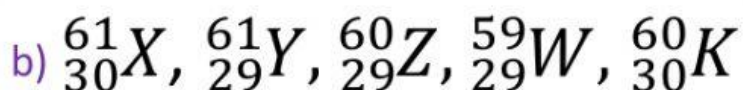
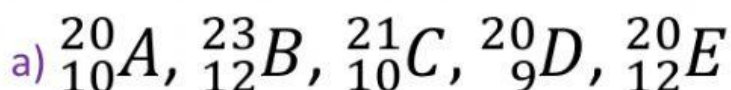
nêutrons

nº atômico

isótopos

massa

03. Dados os átomos abaixo agrupar os isótopos:



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



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

