

|                            |            |
|----------------------------|------------|
| Escola/Colégio:            |            |
| Disciplina: <b>QUÍMICA</b> | 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

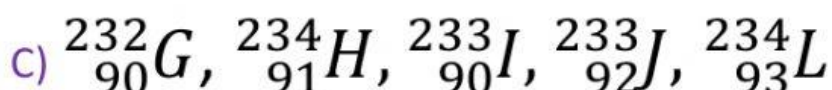
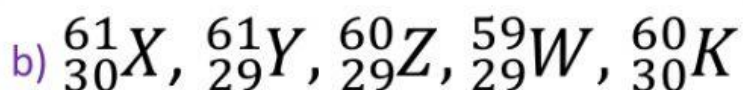
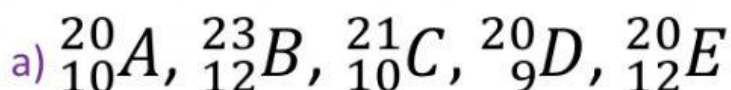
nêutrons

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):

