

Escola/Colégio:	
Disciplina: <b>QUÍMICA</b>	Ano/Série:
Estudante:	nº:

## Aula 2 - Interações entre átomos.

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



A  
Z E




**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:

A Tabela \_\_\_\_\_ lista os elementos químicos em linhas (\_\_\_\_\_) e \_\_\_\_\_ (grupos/famílias) em ordem \_\_\_\_\_ de número atômico (Z), sendo que as propriedades dos elementos químicos são \_\_\_\_\_ periodicamente.

crescente

repetidas

colunas

Periódica

Períodos

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

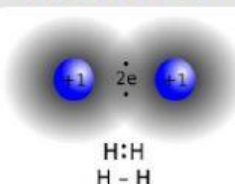
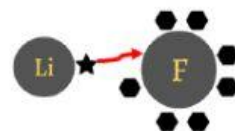
Os átomos estabelecem ligações químicas entre si para buscar a estabilidade eletrônica.



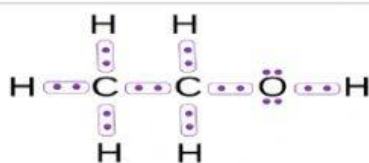
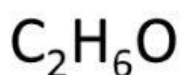

Ligação  
Iônica

Ligação  
Metálica

Ligação  
Covalente



04. Ligue as fórmulas químicas as imagens corretas:



● Representação em 3D

● Eletrônica

● Estrutural plana

● Molecular

05. Associe os tipos de ligações com o nome correto:

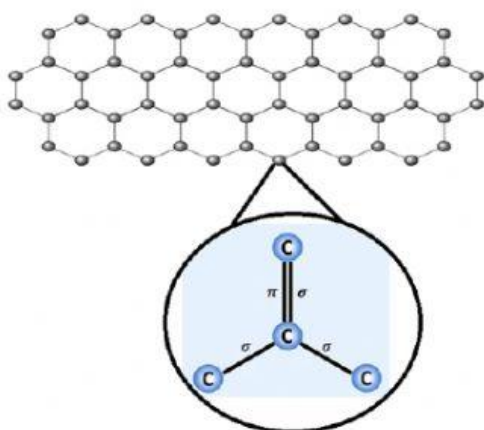


Ligação dupla

Ligação simples

Ligação tripla

06. (ENEM 2018) O grafeno é uma forma alotrópica do carbono constituído por uma folha planar (arranjo bidimensional) de átomos de carbono compactados e com a espessura de apenas um átomo. Sua estrutura é hexagonal, conforme a figura.



Nesse arranjo, os átomos de carbono possuem hibridação

- a)  $sp$  de geometria linear.
- b)  $sp^2$  de geometria trigonal planar.
- c)  $sp^3$  alternados com carbonos com hibridação  $sp$  de geometria linear.
- d)  $sp^3d$  de geometria planar.
- e)  $sp^3d^2$  com geometria hexagonal planar.