

Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	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

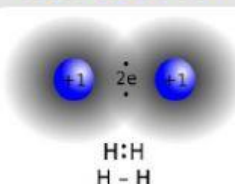
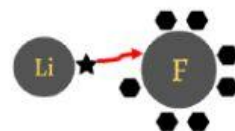
03. Na representação de elemento químico abaixo associe a letra a definição correta:

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

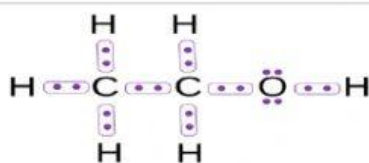
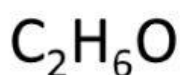
Ligação
Iônica

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:





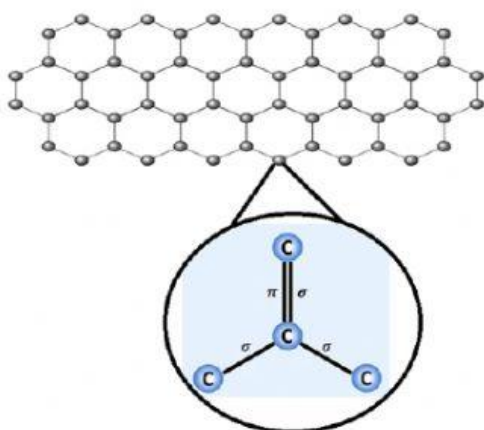


Ligação dupla

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.