

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
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:

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

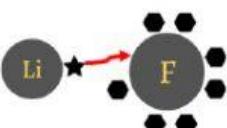
colunas

Periódica

Períodos

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

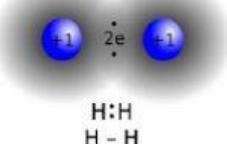
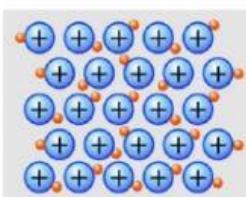
Os átomos estabelecem ligações químicas entre si para buscar a estabilidade eletrônica.



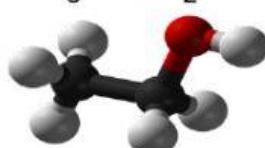
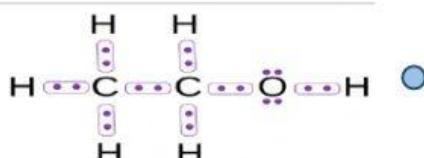
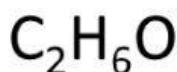
Ligaçāo
Iônica

Ligaçāo
Metálica

Ligaçāo
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:

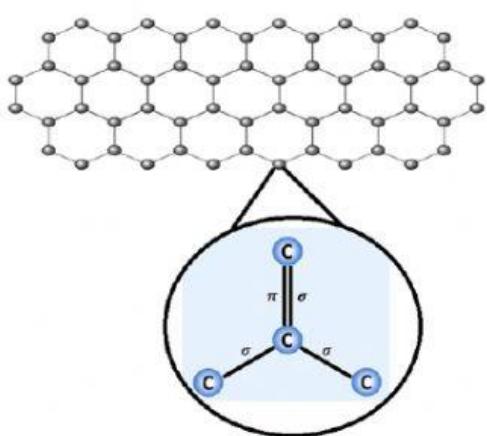


Ligaçāo dupla

Ligaçāo simples

Ligaçāo 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

- sp de geometria linear.
- sp² de geometria trigonal planar.
- sp³ alternados com carbonos com hibridação sp de geometria linear.
- sp³d de geometria planar.
- sp³d² com geometria hexagonal planar.