

Escola/Colégio:

Disciplina: **QUÍMICA**

Estudante:

Ano/Série:

nº:

## Aula 5 - As propriedades periódicas dos elementos químicos.

### 01. O que são Propriedades Periódicas dos Elementos Químicos?

São aquelas que de acordo com o aumento do número atômico não possuem regularidade ao longo dos períodos e grupos da tabela periódica.

São propriedades que se repetem em intervalos regulares em função do aumento (ou diminuição) do número atômico (Z) em períodos regulares ao longo da Tabela Periódica.

### 02. Ligue a definição a propriedade periódica correta. Depois associe o esquema a propriedade correta.

Raio Atômico

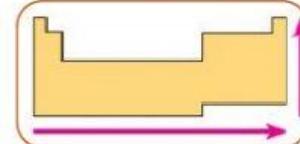
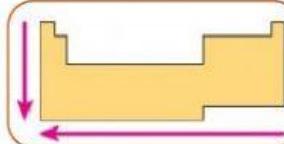
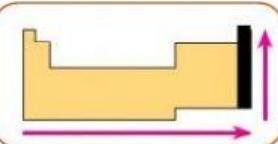
É a energia necessária para se retirar um elétron de um átomo neutro no estado gasoso.

Energia de Ionização

É a força com que um átomo atrai o par de elétrons de uma ligação.

Eletronegatividade

É a metade da distância entre os núcleos de dois átomos vizinhos, de um mesmo elemento.



### 03. Complete CORRETAMENTE a fila de eletronegatividade a seguir:

> > > > > > > >

P

F

O

C

Cl

S

N

Br

I

H

04.

Baseado na tabela abaixo, leia as questões de **1** a **10.** e indique:

H								He
Li	Be							
Na	Mg						P	Ne
K	Ca						As	Se
Rb	Sr						Br	
Cs	Ba						Te	I
Fr	Ra						Po	At



- 1.** o halogênio de menor raio;
- 2.** o halogênio de maior raio;
- 3.** o alcalino de menor eletronegatividade;
- 4.** o alcalino de maior eletronegatividade;
- 5.** o calcogênio de maior energia de ionização;
- 6.** o alcalino-terroso de maior raio;
- 7.** o alcalino-terroso de maior eletronegatividade;
- 8.** o calcogênio de menor raio;
- 9.** o alcalino de menor energia de ionização;
- 10.** dos elementos do 2º período, o que apresenta maior raio.