Escola/Colégio:	
Disciplina: **QUÍMICA**	Ano/Série:
Estudante:	nº:

Aula 5 - As propriedades periódicas dos elementos químicos.

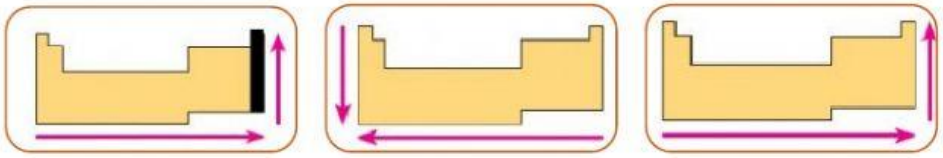
01. O que são Propriedades Periódicas dos Elementos Químicos?

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



03. Complete CORRETTAMENTE a fila de eletronegatividade a seguir:

> > > > > > > > > >

P **F** **O** **C** **Cl** **S** **N** **Br** **I** **H**

LIVEWORKSHEETS

04.

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



H																He
Li	Be										B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg												P	S	Cℓ	Ar
K	Ca												As	Se	Br	
Rb	Sr													Te	I	
Cs	Ba													Po	At	
Fr	Ra															

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.

LIVEWORKSHEETS