Professora Nicéia Betim

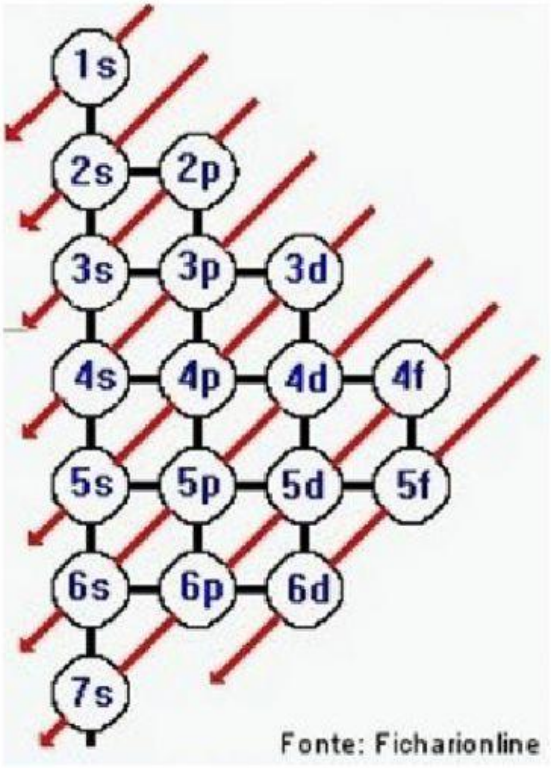
Avaliação bimestral de química 1 °E.M.

Nome:_____

1) Em qual grupo e período se encontra os elementos O, Ne e Zr?

O	Grupo 18 período 2
Ne	Grupo 16 período 2
Zr	Grupo 4 período 5

2) Faça a distribuição eletrônica do Fe, quantos elétrons tem na CV?



_____ _____ _____ _____ _____

_____ _____ _____ _____ _____

3) Quais as características dos metais, semimetais e ametais?

_____
_____
_____

LIVEWORKSHEETS

4) Entre os elementos O, Cu e Ba. Qual tem menor raio atômico?
a) O
b) Cu
c) Ba
d) Nenhum
5) Entre os elementos F, Ag e Na. Qual é o mais eletronegativo?
a) F
b) Ag
c) Na
d) Nenhum
6) Justifique a posição do elemento químico Ne na tabela periódica com base na distribuição eletrônica.

7) O que são elementos artificiais?

8) O que são íons, cátions e ânions?

9) Assinale a alternativa incorreta:
a) No subnível f localiza-se os lantanídeos e actinídeos.
b) O transição possuem subnível d.elementos de
c) A tabela periódica se organiza em ordem crescente de número atômico (Z)
d) A distribuição eletrônica serve somente para identificar quantos elétrons os elementos possuem em cada camada.
e) Todas estão incorretas
10) Explique com suas palavras a regra do octeto.

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS