

Professora Nicéia Betim

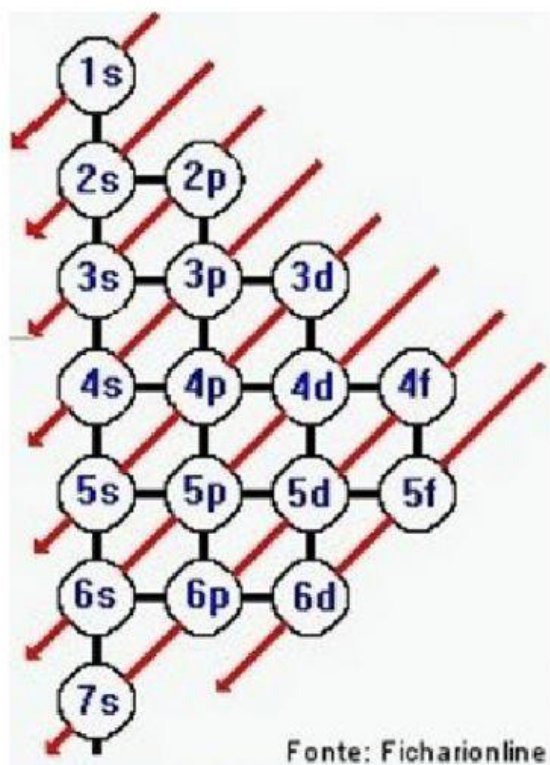
Avaliação bimestral de química 1 °E.M.

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?

-
-
- 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.
-
-
