

Professora Nicéia Betim

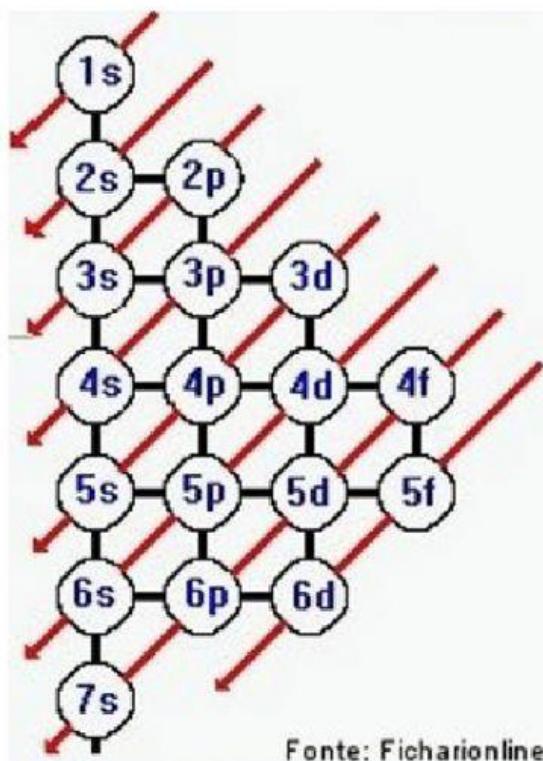
Avaliação bimestral de química 1 °E.M.

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?



Fonte: Ficharionline

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) Os elementos de transição possuem subnível d.
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.
