



1. (Cesgranrio-RJ) Na tabela periódica os elementos estão ordenados em ordem crescente de:
- número de massa.
  - massa atômica.
  - número atômico.
  - raio atômico.
  - eletroafinidade.
2. (Cesgranrio-RJ) Faça a associação entre as colunas abaixo, que correspondem às famílias de elementos segundo a tabela periódica:
- |                             |   |            |
|-----------------------------|---|------------|
| 1. Gases nobres             | • | • Grupo 1  |
| 2. Metais alcalinos         | • | • Grupo 2  |
| 3. Metais alcalino-terrosos | • | • Grupo 16 |
| 4. Calcogênios              | • | • Grupo 17 |
| 5. Halogênios               | • | • Grupo 0  |
3. Qual a designação genérica dada aos elementos dos grupos 1, 2, 13, 14, 15, 16, 17 e 18 da tabela periódica?
4. Qual a designação genérica dada aos elementos dos grupos 3 a 12 da tabela periódica?
- 



Os exercícios de 5 a 10 referem-se aos elementos cujos símbolos estão destacados na seguinte tabela periódica.

[illegible]

5. Qual(is) desses elementos é (são) representativo(s)?
  6. Qual(is) deles é (são) de transição?
  7. Qual(is) deles é (são) de transição interna?
  8. Qual(is) deles pertence(m) a um mesmo grupo?
  9. Qual(is) deles pertence(m) a um mesmo período?
  10. Dentre os elementos em questão, qual(is) é (são) classificado(s) como:
    - a) alcalino(s)?
    - b) alcalino-terroso(s)?
    - c) calcogênio(s)?
    - d) halogênio(s)?
    - e) gás (gases) nobre(s)?

[illegible]

Prof.a Ana Paula Ruas (Química)

Bom estudo!!!