QUIMIFIRST – TABELA PERIÓDICA

1. (Cesgranrio-RJ) Na tabela periódica os elementos estão ordenados em ordem crescente de:

a) número de massa.
b) massa atômica.
c) número atômico.
d) raio atômico.
e) eletroafinidade.

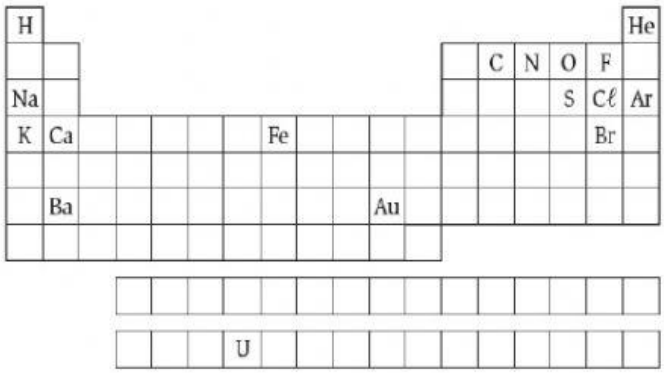
2. (Cesgranrio-RJ) Faça a associação entre as colunas abaixo, que correspondem às famílias de elementos segundo a tabela periódica:

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.



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)?

Profa. Ana Paula Ruas (QuimicAna)

Bom estudo!!!

LIVEWORKSHEETS