

|                            |            |
|----------------------------|------------|
| Escola/Colégio:            |            |
| Disciplina: <b>QUÍMICA</b> | Ano/Série: |
| Estudante:                 |            |



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)?
- |  |    |  |  |  |  |  |  |  |  |
|--|----|--|--|--|--|--|--|--|--|
|  |    |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | Ba |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |    |  |  |  |  |  |  |  |  |
- |  |  |  |  |  |  |
|--|--|--|--|--|--|
|  |  |  |  |  |  |
|--|--|--|--|--|--|
- |  |  |  |  |   |  |
|--|--|--|--|---|--|
|  |  |  |  | U |  |
|--|--|--|--|---|--|