

Colégio: _____

Turma: _____

Data: ____/____/2015

Questionário Sondagem

1. Faça a distribuição eletrônica, em subníveis, para os elementos a seguir. Caso necessário, consulte o diagrama de Linus Pauling, no final da página.

a) $_{12}\text{Mg}$: _____

b) $_{26}\text{Fe}$: _____

c) $_{35}\text{Br}$: _____

d) $_{57}\text{La}$: _____

2. Indique, entre parênteses, o símbolo do elemento químico ao qual estão relacionadas as informações apresentadas a seguir.

Cu, Pb, Ac, Hg, Ag, Al, C, Ca, F, H

- () Metal tóxico, relacionado à contaminação ambiental em Santo Amaro-BA. Utilizado em baterias de automóveis. Devido à sua alta densidade, é usado para proteção em exames de Raio X.
- () Metal presente no mineral Bauxita. Pode ser obtido pela reciclagem de latas de cerveja e refrigerante. Comum em utensílios de cozinha.
- () Seu óxido é conhecido comercialmente como “Cal”. Ao ser consumido em excesso pode causar pedras nos rins. Metal presente na constituição dos ossos e dos dentes.
- () Usado nos garimpos para extração do ouro, com o qual forma uma liga conhecida como amálgama. Utilizado em lâmpadas fluorescentes e termômetros. Metal líquido em condição ambiente.
- () Presente na composição dos CFC, causadores da destruição da camada de ozônio. Elemento de grande eletronegatividade. Utilizado nos cremes dentais para prevenção das cáries.
- () Gás altamente inflamável. Considerado o combustível do futuro. Possui três isótopos (prótio, deutério e trítio).

3. Identifique em que grupo/família, período/camada da tabela periódica se localizam os elementos, cujas distribuições eletrônicas são descritas na tabela a seguir.

| Distribuição Eletrônica | Grupo ou Família | Período ou Camada |
|---|------------------|-------------------|
| $[\text{Kr}] 5s^2$ | | |
| $[\text{He}] 2s^2 2p^5$ | | |
| $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^6$ | | |
| $[\text{Xe}] 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^5$ | | |

Diagrama de Linus Pauling

