

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) ${}_{12}Mg$: _____
b) ${}_{26}Fe$: _____
c) ${}_{35}Br$: _____
d) ${}_{57}La$: _____

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 (próton, deutério e tritíio).

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
[Kr] 5s ²		
[He] 2s ² 2p ⁵		
[Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁶		
[Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6p ⁵		

Diagrama de Linus Pauling

