

CIÊNCIAS DA NATUREZA

NOME: _____ **9º ANO**

ORIENTAÇÃO PARA REALIZAÇÃO DA ATIVIDADE: O aluno deverá copiar e responder no caderno as questões propostas

- Cite duas características de: metais e não metais.
- Com o auxílio da tabela periódica e considerando os elementos: Ca, Rn, Fe, K, I, N e He. Indique o nome desses elementos, número atômico, grupo, período e classifique-os em metal, não metal e gás nobre.
- Qual é a principal característica dos gases nobres? Cite exemplos.

4- Considere os elementos Li, S, F, Ne, Fe, Se e Br. Consultando uma tabela periódica, indique quais deles apresentam similaridades em suas propriedades.

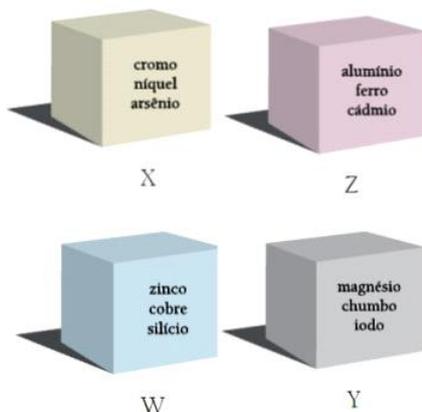
5- Existe um conjunto de elementos químicos que apresenta como principais características: maus condutores de calor, opacos, não dúcteis e não maleáveis. Os elementos que apresentam essas características são denominados:

- a) semimetais
- b) gases nobres
- c) não metais
- d) elementos de transição simples

6- Na Tabela Periódica, existe um elemento que possui características únicas. Dos elementos apresentados a seguir, quem é esse elemento singular?

- a) oxigênio
- b) hidrogênio
- c) hélio
- d) estanho

7- Considere as quatro caixas abaixo, que contêm diferentes materiais residuais de uma indústria:



A única caixa que contém apenas metais está indicada pela seguinte letra:

- a) W
- b) X
- c) Y
- d) Z

8-Quando se entra numa sauna com corrente de ouro no pescoço, tem-se, pouco tempo depois, a sensação de acentuado aquecimento nessa região do corpo. O fenômeno ocorre como consequência da:

- Temperatura mais elevada da pele.
- Ligação metálica da corrente de ouro.
- Transferência de calor do metal para a pele.
- Transferência de elétrons da pele para o metal.

9- Dados os elementos químicos a seguir, assinale a alternativa que apresenta apenas aqueles considerados não metais.

Titânio, Tungstênio, Fósforo, Cobre, Ouro, Flúor, Oxigênio, Magnésio, Nitrogênio e Césio.

- a) Titânio e Magnésio
- b) Tungstênio e Cobre
- c) Ouro e Césio
- d) Fósforo e Nitrogênio

10- Os gases nobres são os únicos elementos químicos encontrados na natureza na forma de átomos isolados. Isso ocorre porque:

- a) eles são muito estáveis na forma isolada e não reagem facilmente com outros elementos químicos.
- b) por serem gasosos, a interação com outros elementos é dificultada.
- c) eles possuem a camada de valência totalmente preenchida com 18 elétrons.
- d) por serem extremamente raros, não há ocorrência de outros elementos próximos a eles.