



PREFEITURA MUNICIPAL DE TAUBATÉ
SECRETARIA DE EDUCAÇÃO

1ª SÉRIE/ENSINO MÉDIO

COMPONENTE CURRICULAR: QUÍMICA

Habilidades Desenvolvidas: Compreender e nomear sais e óxidos. Conhecer as propriedades dos sais e óxidos. Relacionar os óxidos com a poluição ambiental. Conhecer as aplicações dos sais e óxidos no cotidiano.

1) Os sais conduzem energia elétrica:

- a) dissolvidos em água.
- b) somente no estado sólido.
- c) somente no estado líquido.
- d) somente no estado gasoso.
- e) somente dissolvidos em água.

2) Marque a opção cujo nome do sal está atribuído incorretamente à sua respectiva fórmula:

- a) KNO_2 = nitrito de cálcio
- b) NaCl = cloreto de sódio
- c) CaCl_2 = cloreto de cálcio
- d) Na_2CO_3 = carbonato de sódio

3) Um material sólido tem as seguintes características:

- não apresenta brilho metálico.
- é solúvel em água.
- não conduz corrente elétrica no estado sólido.
- conduz corrente elétrica em solução aquosa.

Com base nos modelos de ligação química, pode-se concluir que, essa substância pode ser:

- a) sal
- b) açúcar.
- c) gordura.
- d) prata.

4) O gás CO_2 (dióxido de carbono) se faz presente na atmosfera e é um dos responsáveis pela poluição. A cada ano, pesquisas revelam um aumento na emissão desse poluente. Marque as opções que apresentam os possíveis responsáveis por essa emissão:

- a) Hidrelétricas.
- b) Sprays aerossóis.
- c) Usinas nucleares.
- d) Usinas termoelétricas que geram energia através da queima do carvão.
- e) Os veículos movidos a combustíveis fósseis (petróleo), que realizam a queima incompleta.

5) Relacione as colunas, apresentando o sal que está presente em cada um dos produtos utilizados no cotidiano.

- | | |
|--|--------------------|
| a) Cloreto de sódio – NaCl | () Mármore |
| b) Carbonato de sódio – Na_2CO_3 | () Água sanitária |
| c) Hipoclorito de Sódio – NaOCl | () Sal de cozinha |
| d) Carbonato de cálcio – CaCO_3 | () Soda |

6) Faça a associação correta entre as colunas abaixo:

- | | |
|---|------------|
| I. NaOH , Ca(OH)_2 , NH_4OH | () ácidos |
| II. NaCl , KNO_3 , Na_2S | () bases |
| III. HCl , H_2SO_4 , HNO_3 | () sais |
| IV. CO , Al_2O_3 , Pb_3O_4 | () óxidos |

1º ano _____

Nome: _____ n.º _____