

ROTEIRO (5) DE ESTUDO QUÍMICA – LIVRO 2 – PÁGINAS 101 Á 134

ATENÇÃO! ESSE ROTEIRO NÃO É O ÚNICO ASSUNTO DA PROVA, É NECESSÁRIO LER AS RESPECTIVAS PÁGINAS E AS ATIVIDADES NELAS CONTIDAS.

- 1) Conforme Arrhenius, toda substância quando em água sofre ionização liberando como cátion (H^+) é classificado como:
 - a) () Sal
 - b) () Ácido
 - c) () Base
 - d) () Óxido
 - e) () Orgânico

- 2) Conforme Arrhenius, quando o metal se liga com a hidroxila (OH^-) forma:
 - a) () Sal
 - b) () Base
 - c) () Óxido
 - d) () Ácido
 - e) () Orgânico

- 3) Qual dos exemplos abaixo é um óxido?
 - a) () H_2SO_4
 - b) () KOH
 - c) () HCN
 - d) () $Ca(OH)_2$
 - e) () MgO

- 4) Acompanhando as tabelas de cátions e ânions de seu livro, quantos das fórmulas abaixo são de sal? HCN , MgO , $Ca(OH)$, Al_2S_3 , KI
 - a) () 1
 - b) () 2
 - c) () 3
 - d) () 4
 - e) () 5

- 5) Montando as fórmulas dos compostos a seguir, qual deles tem a menor quantidade de átomos? Sulfato de Cálcio, Cloreto de Magnésio, Dióxido de carbono, Hidróxido de alumínio, Ácido clorídrico.
 - a) () Cloreto de magnésio ($MgCl_2$)
 - b) () Dióxido de carbono (CO_2)
 - c) () Sulfato de cálcio($CaSO_4$)
 - d) () Hidróxido de alumínio($AlOH$)
 - e) () Ácido clorídrico (HCl)

- 6) Na reação de neutralização de um ácido com uma base o resultado final sempre será:
- a) () Somente água
 - b) () Somente sal
 - c) () Sal e dióxido de carbono
 - d) () Sal e água
 - e) () Depende do ácido e da base que será adicionada
- 7) Uma substância conhecida por muitos sendo bastante utilizada para desentupir as pias de cozinha é a soda caustica (NaOH). Qual a função química desta substância?
- a) () Ácido
 - b) () Base
 - c) () Sal
 - d) () Óxido
 - e) () Nenhuma das alternativas anteriores
- 8) Os alimentos ácidos apresentam o sabor:
- a) () Adstringente
 - b) () Doce
 - c) () Azedo
 - d) () Amargo
 - e) () Salgado
- 9) Classifique as substâncias abaixo como:
(A) ácido, (B) base, (S) sal (O) óxido.
- a) () Al(OH)
 - b) () HNO₃
 - c) () KCl
 - d) () MgO
 - e) () H₃PO₄
 - f) () CO₂
 - g) () NaCl
 - h) () KI
 - i) () Ba(OH)
 - j) () HCl
- 10) Para que ocorra uma equação de OXIRREDUÇÃO deve ocorrer dois fenômenos simultaneamente, que são:
- a) () Aquecimento e evaporação
 - b) () Resfriamento e condensação
 - c) () Fusão e solidificação
 - d) () Redução e oxidação
 - e) () Neutralização e união