

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.

Vídeo sugerido na página 131 da apostila volume 2 - Por dentro da pilha.
<https://www.youtube.com/watch?v=Y88yovFn1P4>

- 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

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

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

- 4) Acompanhando as tabelas de cátions e ânions de seu livro, quantos das fórmulas abaixo são de sal? HCN , MgO , $Ca(OH)_2$, Al_2S_3 , KI
 - a) () 1
 - b) () 2
 - c) () 3
 - d) () 4

- 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) () Hidróxido de alumínio (**$Al(OH)_3$**)
 - d) () 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
- 7) Uma substância conhecida por muitos sendo bastante utilizada para desentupir as pias de cozinha é a soda cáustica (NaOH). Qual a função química desta substância?
- a) () Ácido
 - b) () Base
 - c) () Sal
 - d) () Óxido
- 8) Os alimentos ácidos apresentam o sabor:
- a) () Adstringente
 - b) () Doce
 - c) () Azedo
 - d) () Amargo
- 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