

## ATIVIDADE FUNÇÕES QUÍMICAS

PROF. FRAN



ALUNO (A): \_\_\_\_\_ 9 ANO

01) Dentre as espécies químicas, citadas, é classificado como ácido:

- a)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$                       b)  $\text{KOH}$                               c)  $\text{Na}_2\text{O}$   
 d)  $\text{HCl}$                               e)  $\text{LiH}$

02) O suco gástrico necessário à digestão contém ácido clorídrico que, em excesso, pode provocar "dor de estômago". Neutraliza-se esse ácido, sem risco, ingerindo-se:

- a) solução aquosa de base forte,  $\text{NaOH}$ .  
 b) solução aquosa de cloreto de sódio,  $\text{NaCl}$ .  
 c) suspensão de base fraca,  $\text{Al}(\text{OH})_3$ .  
 d) somente água.

03) Urtiga é o nome genérico dado a diversas plantas da família das Urticáceas, cujas folhas são cobertas de pêlos finos, os quais liberam ácido fórmico ( $\text{H}_2\text{CO}_2$ ) que, em contato com a pele, produz uma irritação. Dos produtos de uso doméstico abaixo, o que você utilizaria para diminuir essa irritação é:

- a) vinagre.                              b) sal de cozinha.                              c) óleo.  
 d) leite de magnésia (hidróxido de magnésio)

04) O hidróxido de magnésio,  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ , que é um componente do "leite de magnésia", é:

- a) um ácido.                              b) uma base                              c) um sal.  
 d) um óxido.

05) Sobre a reação equacionada abaixo, assinale a alternativa incorreta:



- a) Ocorre neutralização das propriedades do ácido e da base.  
 b) Há a formação de um sal neutro.  
 c) É chamada reação de ionização.  
 d) Um dos reagentes é o hidróxido de sódio.

06) Os compostos abaixo são, respectivamente:



- a) ácido, base, sal.  
 b) base, sal, base.  
 c) sal, base, ácido.  
 d) ácido, sal, ácido.

07) Classifique como ÓXIDO, SAL, ÁCIDO ou BASE e depois dê o nome das seguintes substâncias:

- a)  $\text{NaNO}_3$ : \_\_\_\_\_  
 b)  $\text{Al}(\text{OH})_3$ : \_\_\_\_\_  
 c)  $\text{CO}_2$ : \_\_\_\_\_  
 d)  $\text{H}_2\text{SO}_4$ : \_\_\_\_\_

08) As bases possuem, em sua fórmula, o radical:

- a)  $\text{O}^-$                               b)  $\text{OH}^-$                               c)  $\text{H}^+$                               d)  $\text{PO}_4$

09) Composto que, quando dissociado, produz o cátion  $\text{H}^+$ .

- A) base.                              B) ácido.                              C) óxido.                              D) sal.

10) Observe a tabela:

Produto	pH
Suco de limão	2,0
Vinagre	3,0
Vinho	3,5
Refrigerante	4,0
Café	5,0
Leite	6,0
Água pura	7,0
Bicarbonato de sódio	8,5
Leite de magnésia	10
Amônia líquida	11
Revelador de filme	12

- a) Qual é a mais ácida? \_\_\_\_\_  
 b) Qual é a mais alcalina? \_\_\_\_\_  
 c) Qual é a neutra? \_\_\_\_\_

11) Função que caracteriza-se normalmente por substâncias que apresentam, ao menos, um cátion diferente de  $\text{H}^+$  e, no mínimo, um ânion diferente de  $(\text{OH}^-)$ .

- A) sal.                              B) ácido.                              C) base.                              D) óxido.