**LISTA DE SAL**

**01 - (UEM PR)**

Assinale a(s) alternativa(s) correta(s).

01. O Nox do fósforo no Ca3(PO4)2 é igual a +5.

02. O ácido butanóico possui apenas um hidrogênio ionizável.

04. Um ácido de fórmula HX, quando dissolvido em água, apresenta grau de ionização igual a 85%. Isso significa que, em cada 1000 moléculas, 850 sofrem ionização e produzem H+ e X-.

08. Sal é uma substância iônica com cátion derivado de uma base e ânion derivado de um ácido.

16. Apesar de ser muito solúvel em água, a amônia (NH3) possui baixo grau de ionização. Portanto o composto NH3 e seu derivado teórico NH4OH devem ser considerados bases fracas.

**02 - (PUC RS)**

Uma água mineral sem gás pode apresentar em sua composição química, entre outras substâncias, fosfato de bário, bicarbonato de magnésio, nitrato de sódio e sulfato de cálcio. As fórmulas químicas que correspondem corretamente às substâncias citadas acima, na ordem em que se encontram, são:

a) BaPO4, MgCO3, NaNO2 e CaSO4

b) BaPO3, Mg(CO3)2, NaNO3 e Ca2SO4

c) Ba3PO4, Mg(HCO3)2, NaN e Ca(SO4)2

d) Ba3(PO4)2, Mg(HCO3)2, NaNO3 e CaSO4

e) Ba3(PO4)2, Mg(CO3)2, NaNO2 e CaS

**03 - (UDESC SC)**

As funções básicas de nosso organismo necessitam de espécies iônicas para o seu adequado funcionamento. Os íons Na+, por exemplo, encontram-se presentes nos fluidos externos das células e o íon K+, presente no fluido interno das células. Juntos são responsáveis por manter a pressão osmótica adequada e estão normalmente associados à presença do Cl−, que atua para manter a neutralidade das cargas. Outro cátion de importância fundamental é o Ca2+, principal integrante dos ossos e dos dentes, que se encontra normalmente na forma de fosfato  ou carbonato .

Escreva as fórmulas químicas dos compostos formados pelos pares de íons (cátion e ânion) associados no texto, e dê os nomes deles.

**04 - (Mackenzie SP)**

Mármore, corais e conchas têm em comum certa substância que, ao ser colocada em meio ácido, efervesce. A substância em questão tem fórmula

a) CaCO3.

b) MgSO4.

c) NaCl.

d) KNO3.

e) Na3PO4.

**05 - (UFPB)**

Para prevenir danos à saúde, toda água encontrada nos mananciais deve ser tratada antes de ser disponibilizada para o consumo humano. O composto *Al*2(*SO*4)3 é utilizado como matéria-prima para a produção de agente floculante empregado para a retirada de impurezas sólidas presentes na água.

 Sobre esse composto, é correto afirmar:

a) O íon  é denominado sulfeto.

b) O alumínio é um metal alcalino terroso de número de oxidação +3.

c) *Al*2(*SO*4)3 é um óxido metálico.

d) O enxofre tem número de oxidação +6, no cátion .

e) *Al*2(*SO*4)3 é um sal formado pelos íons Al3+ e .

**06 - (UFRR)**

Os oceanos são grandes porções de água salgada que ocupam as maiores depressões da crosta terrestre. A origem desses sais é explicada pela erosão de rochas pelas chuvas carreando-os para os rios que, por fim, deságuam nos oceanos. Os principais íons encontrados na água do mar são: cloreto, sódio, sulfato, magnésio, cálcio e potássio. Assinale a única alternativa que contém esses íons.

a) Cl-, Na+, SO, Mg2+, Ca2+, K+

b) Cl-, So+, S2-, Mg2+, Ca2+, P+

c) Cl-, Na+, SO, Mn2+, Ca2+, K+

d) Cl-, Na+, SO, Mg2+, Ca2+, K+

e) Cl-, So+, S2-, Mg 2+, Ca2+, K+

**07 - (EFOA MG)**

As fórmulas Fe2O3, HNO3, KHSO4, H2S, Al(OH)3 representam, respectivamente, as seguintes substâncias:

a) óxido de ferro(II), ácido nitroso, sulfato monoácido de potássio, sulfito de hidrogênio, hidróxido de alumínio(II).

b) óxido de ferro(II), ácido nitroso, bissulfato de potássio, ácido sulfuroso, hidróxido de alumínio.

c) óxido de ferro(III), ácido nítrico, bissulfito de potássio, sulfato de hidrogênio, hidróxido de alumínio(III).

d) óxido de ferro(II), ácido nitroso, sulfato de potássio, ácido sulfídrico, hidróxido de alumínio.

e) óxido de ferro(III), ácido nítrico, hidrogenossulfato de potássio, sulfeto de hidrogênio, hidróxido de alumínio.

**08 - (UERJ)**

O consumo inadequado de hortaliças pode provocar sérios danos à saúde humana. Assim, recomenda-se, após lavar as hortaliças em grande quantidade de água, imergi-las nesta seqüência de soluções aquosas:

- hipoclorito de sódio;

- vinagre;

- bicarbonato de sódio.

Dos quatro materiais empregados para limpeza das hortaliças, dois deles pertencem à seguinte função química:

a) sal

b) ácido

c) óxido

d) hidróxido

**09 - (UFMA)**

Os compostos cloreto de alumínio, ácido cloroso, perclorato de cálcio, hipoclorito de sódio e ácido clórico apresentam as seguintes fórmulas, respectivamente:

a) AlCl3 – HClO2 – Ca(ClO4)2 – NaClO – HClO3

b) AlCl2 – HClO2 – Ca(ClO4)2 – NaClO2 – H2ClO4

c) AlCl4 – H2ClO4 – CaClO3 – NaClO – HClO3

d) AlCl – HClO3 – Ca(ClO3)2 – NaClO3 – H2ClO4

e) AlCl3 – HClO3 – Ca(ClO4)2 – NaClO3 – H3ClO4

**10 - (Unioeste PR)**

Os sais são compostos químicos muito empregados pelo ser humano. Por exemplo: o cloreto de sódio faz parte de nossa alimentação e é utilizado na conservação de alimentos; o carbonato de cálcio é usado na produção de cal virgem, de cimento e na agricultura; o sulfato de cálcio hidratado é empregado em ortopedia e na fabricação de giz escolar. Sobre os sais, é correto afirmar:

a) Todos os cloretos, brometos e iodetos são solúveis em água.

b) MgSO4, CaSO4.H2O e CuSO4.5H2O representam, respectivamente, as fórmulas do sulfato de manganês anidro, sulfato de cálcio hidratado e sulfato cuproso pentahidratado.

c) 

d) Sais complexos são formados pela reunião de mais de um tipo de sal.

e) 

**11 - (UFU MG)**

Considere as fórmulas dos compostos a seguir.

I. KHCO3

II. RbSO4

III. SrClO2

IV. MgCr2O7

V. LiNO3

Em relação à representação das fórmulas dos compostos, assinale a alternativa que apresenta, **apenas**, as fórmulas escritas corretamente.

a) III e IV

b) II e III

c) I e V

d) III e V

**12 - (UFU MG)**

Os compostos: KBr, NaClO3, CaCO3 e MgIO2 têm sua origem nos ácidos, respectivamente:

a) brômico, clórico, carbonoso e hipoiodoso.

b) brômico, cloroso, carbônico e iodoso.

c) brômico, cloroso, carbâmico e iódico.

d) bromídrico, clórico, carbônico e iodoso.

**13 - (UFT TO)**

Muitos produtos químicos fazem parte do nosso cotidiano, por exemplo, hipoclorito de sódio (limpeza), leite de magnésia (antiácido estomacal), vinagre (culinária), soda cáustica (fabricação de sabão) e iodeto potássio (adicionado ao sal de cozinha como fonte de iodo para tireóide). Estas substâncias pertencem, respectivamente, às seguintes funções químicas:

a) ácido, base, ácido, base e sal.

b) sal, ácido, ácido, base e sal.

c) sal, base, ácido, base e sal.

d) base, base, ácido, base e sal.

GABARITO

**1) Gab:** 31

**2) Gab:** D

**3) Gab**:

a) cátions: Na+; Ca2+

 ânions: Cl-; PO43-; CO32-.

 formulas e nomes:

NaClcloreto de sódio

Na3PO4  fosfato de sódio

Na2CO3 carbonato de sódio

CaCl2 cloreto de cálcio

Ca3(PO4)2  fosfato de cálcio

CaCO3 carbonato de cálcio

**4) Gab**: A **5) Gab:** E **6) Gab:** A

**7) Gab**: E

**8) Gab**: A

**9) Gab**: A

**10) Gab**: C

**11) Gab**: C

**12) Gab**: D

**13) Gab**: C