

#### D. Hidratado

**8. Qual dos sais é um sal básico:**

- A.  $K_2S$                       B.  $Fe(OH)SO_4$                       C.  $BaSO_4$                       D.  $K_2HPO_4$

**9. Qual dos sais é um sal ácido:**

- A.  $Ca(OH)Cl$                       B.  $NaHCO_3$                       C.  $NaCl$                       D.  $BaSO_4$

**10. Qual é o nome do Sal:  $NaH_2PO_4$**

- A. Sulfato de Sódio                      B. Sulfito de Sódio  
C. Hidrogenofostato de Sódio                      D. Di-hidrogenofosfato de Sódio

**11. Qual é a fórmula do Hidrogenofostato de Potássio:**

- A.  $K_2HPO_4$                       B.  $K_2PO_4$                       C.  $Fe(OH)SO_4$                       D. Nenhuma das opções

**12. O nome do sal é:  $Ca(OH)NO_3$**

- A. Nitrato básico de Cálcio                      B. Hidróxido de Cálcio  
C. Nitrato monobásico de Cálcio                      D. Nenhum

**13. A fórmula do sal é:  $Ca(OH)Cl$**

- A. Cloreto monobásico de Cálcio                      B. Hidrogenofosfato de Cálcio  
C. Cloreto Dibásico de Cálcio                      D. Nenhum

**14. Uma dispersão é a mistura de 2 ou mais...**

- A. Soluções                      B. Espécies químicas                      C. Solutos                      D. Dispersantes

**15. Uma solução é constituída por:**

- A. Solução e Solvente                      B. Solute e Solvente  
C. Solvente e diluição                      D. Nenhum

**16. Quanto ao estado físico as soluções são classificadas em:**

- A. Básicas, ácidas e Neutras                      B. Sólidas, líquidas e Homogéneas  
C. Líquidas, Gasosas e sólidas                      D. Nenhum

**17. O colar de ouro é uma solução...**

- A. Líquida                      B. Sólida                      C. Gasosa                      D. Neutra

**18. Uma solução Diluída é aquela que:**

- A. Tem mais soluto que o solvente                      B. Tem mais solvente que o soluto  
C. Tem mais solvente e soluto                      D. Nenhum

**19. A molaridade de uma solução que contém 1.5 mol de ácido acético em 1000 mL é:**

- A. 1.5 mol/L                      B. 1.8 mol/L                      C. 2 mol/L                      D. 2.8 mol/L

## **PARTE II**

### **1. Forneça a nomenclatura das seguintes substâncias:**

- a)  $\text{HBrO}$
- b)  $\text{NH}_4\text{OH}$
- c)  $\text{NH}_3$
- d)  $\text{Pb}(\text{OH})_4$
- e)  $\text{FePO}_4$
- f)  $\text{CdS}$
- g)  $\text{NaCaNO}_2\text{Cl}$
- h)  $\text{Fe}(\text{OH})\text{SO}_4$
- i)  $\text{FeCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- j)  $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- k)  $\text{KH}_2\text{PO}_3$
- l)  $\text{Na}_3\text{PO}_4$

### **2. Classifique os sais do número anterior de acordo os 3 critérios estudados.**

### **3. Escreva a fórmula química das substâncias seguintes:**

- a) Hidróxido de lítio
- b) Hidróxido de cobre I
- c) Hidrogenocarbonato de potássio
- d) Cloreto de bário penta-hidratado
- e) Hidroxicarbonato de sódio.

### **4. Complete e acerte as equações químicas abaixo:**

- a)  $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- b)  $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- c)  $\text{NH}_4\text{OH} + \text{HNO}_3 \longrightarrow$
- d)  $\text{HCl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow$

### **5. Soluções.**

- a) Defina uma dispersão.
- b) Diferencie uma solução saturada da supersaturada.
- c) Como é calculada uma concentração percentual?

**Fim**