

**CORREÇÃO DA 4ª. AVALIAÇÃO MENSAL DE  
QUÍMICA – 1º. ANO ENSINO MÉDIO –  
04/11/2015**

1.  $\alpha \text{H}_2\text{S} = 1 / 10 = 0,10 = 10\%$   
 $\alpha \text{H}_2\text{SO}_4 = 2 / 3 = 0,67 = 67\%$   
 $\alpha \text{HNO}_3 = 8 / 10 = 0,80 = 80\%$

Logo:  $\text{H}_2\text{S} < \text{H}_2\text{SO}_4 < \text{HNO}_3$

2.  $2 \text{H}_2\text{O}_2 \text{ ----- } \text{O}_2$   
2 mols ----- 1 mol

$$\begin{array}{l} 2 \text{ mols ----- } 32 \text{ g} \\ 5 \text{ mols ----- } x \\ \mathbf{x = 80 \text{ g}} \end{array}$$

3. a)  $1 - 1 = 0$  (**fraco**)  
b)  $7 - 4 = 3$  (**muito forte**)  
c)  $4 - 2 = 2$  (**forte**)  
d)  $4 - 3 = 1$  (**semiforte**)

4.  $\alpha_x = 2 / 20 = 0,10 = 10\%$   
 $\alpha_y = 7 / 10 = 0,70 = 70\%$   
 $\alpha_z = 1 / 5 = 0,20 = 20\%$

I – F  
II – F  
III – V

Logo: alternativa **C**

5. Alternativa **B**, pois é a única  
em que encontramos um  
composto iônico.

6. Alternativa **A**

7.  $2 \text{Ag}^+(\text{aq}) \text{ ----- } \text{Mg}(\text{s})$   
2 mols ----- 1 mol  
x ----- 6 mols  
 $x = 12 \text{ mols} \rightarrow \text{altern. E}$

8. Alternativa **C**

9. a)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 \text{ ----- } 3 \text{Ca}(\text{OH})_2$   
1 mol ----- 3 mols  
310 g -----  $3 \times 74 \text{ g}$   
x ----- 7,4 g  
 $x = 10,33 \text{ g} \rightarrow \text{Altern. D}$

- b)  $6 \text{H}_2\text{O} \text{ ----- } 3 \text{Ca}(\text{OH})_2$   
6 mols ----- 3 mols  
y ----- 4 mols  
 $y = 8 \text{ mols} \rightarrow \text{Altern. B}$

- c)  $2 \text{H}_3\text{PO}_4 \text{ ----- } 3 \text{Ca}(\text{OH})_2$   
2 mols ----- 3 mols  
 $2 \times 98 \text{ g} \text{ ----- } 3 \text{ mols}$   
z ----- 2 mols  
 $z = 130,67 \text{ g} \rightarrow \text{Altern. A}$