

## COMPOSICIÓN CENTESIMAL

- Hallar la composición en masa del Fe en FeO en % (P.A. Fe = 56)
  - 70,7
  - 85,7
  - c) 77,7**
  - 98,7
  - 12
- Hallar la composición molecular del oxígeno en el monóxido de nitrógeno en % (NO)
  - 20
  - 30
  - 40
  - d) 50**
  - 60
- Hallar la composición en masa del litio en el óxido de litio en % PA(O) = 16 PA(Li) = 6,9
  - 30,5
  - 54,8
  - 62,7
  - d) 46,3**
  - N.A.
- Del problema anterior dar la composición molecular del litio.
  - 1/3
  - b) 2/3**
  - 4/3
  - 1
  - 3/4
- Hallar la composición en masa del oxígeno en el óxido férrico en %. (Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)
  - 34,3
  - 65,2
  - 46,2
  - 23,9
  - 18,4
  - f) 30,0**
- En el problema anterior dar la composición molecular del hierro.
  - 0,2
  - 0,25
  - 0,3
  - 0,5
  - 0,65
  - f) 0,4**
- Si 1/4 es la composición molecular del azufre hallar el óxido del cual forma parte
  - SO
  - SO<sub>2</sub>
  - c) SO<sub>3</sub>**
  - SO<sub>4</sub>
  - N.A.
- En el problema anterior la composición en masa del oxígeno es:
  - 0,5
  - b) 0,6**
  - 0,7
  - 0,8
  - 0,9
- Un elemento M produce un óxido que tiene a 80 como masa molecular. Si la composición molecular del oxígeno es 1/3 hallar la masa atómica de M.
  - 28
  - 34
  - 40
  - 26
  - e) 32**
- Del problema anterior la composición en masa del M es:
  - 0,6
  - 0,7
  - c) 0,8**
  - 0,9
  - N.

## COMPOSICIÓN CENTESIMAL

1. Hallar la composición molecular del Oxígeno en el anhídrido nítrico. ( $N_2O_5$ )

- a)  $\frac{2}{7}$       **b)  $\frac{5}{7}$**       c)  $\frac{3}{7}$   
d)  $\frac{2}{5}$       e) N.A.

2. En el problema anterior la composición en masa (en %) del oxígeno será: PA (N) = 14

- a) 60%      **b) 74**      c) 38  
d) 96      e) 18

3. En 85 gr de  $NH_3$  cuántos gramos de hidrógeno tenemos:

- a) 10      b) 12      c) 14  
**d) 15**      e) 18

4. Del problema anterior la composición molecular del nitrógeno es:

- a) 0,2      **b) 0,25**      c) 0,30  
d) 0,4      e) 0,5

5. Del problema 3 la composición en masa del hidrógeno es:

- a) 26%      b) 40%      c) 34%  
**d) 18%**      e) 8%

6. Un óxido diatómico tiene 77,8% en masa del metal. Calcular la masa atómica del metal.

- a) 28      **b) 56**      c) 38  
d) 45      e) 50

7. En 432 gr del compuesto anterior indicar la cantidad de oxígeno presente en gr.

- a) 80      b) 76      c) 56  
**d) 96**      e) 99

8. La composición molecular del cloro es  $\frac{2}{5}$  hallar la fórmula del anhídrido que forma:

- a)  $Cl_2O$       **b)  $Cl_2O_3$**       c)  $Cl_2O_5$   
d)  $Cl_2O_7$       e) N.A.

9. La composición centesimal de un compuesto es: 2,04% H; 32,65% S y 65,31% O.  
Dar la fórmula del compuesto.

- a) HSO      b)  $H_2SO$       c)  $H_2SO_3$   
d)  $H_3SO_3$       **e)  $H_2SO_4$**

10. Del problema anterior la composición molecular del oxígeno es:

- a)  $\frac{3}{7}$       b)  $\frac{2}{7}$       **c)  $\frac{4}{7}$**       d)  $\frac{5}{8}$       e)  $\frac{8}{3}$