QUÍMICA 2º BACHILLERATO

HOJA Nº 4

SOLUCIONES

CÁLCULO DE FÓRMULAS. COMPOSICIÓN CENTESIMAL

1.-/ **a)** $K_2Cr_2O_7$

2.-/ **a)** $C_5H_{14}O_4$

3.-/ **a)** CH_2Cl **b)** $C_2H_4Cl_2$

4.-/ **a)** $C_3H_7O_3N$

5.-/ **a)** C_2H_6O

6.-/ **a)** CH_2O **b)** $C_2H_4O_2$

7.-/ **a)** **K:** 31,89 % ; **Cl:** 28,95 % ; **O:** 39,16 %

8.-/ **a)** 36,06 %

9.-/ **a)** CuO

10.-/ **a)** $C_3H_4O_3$ **b)** $C_6H_8O_6$

11.-/ **a)** **C:** 52,17 % ; **H:** 13,04 % ; **O:** 34,79 %

12.-/ **a)** C_2H_5 **b)** 58 g/mol ; C_4H_{10}

13.-/ **a)** 21,20 % **b)** 47,17 Kg de $(NH_4)_2SO_4$

14.-/ **a)** $C_{10}H_{20}O_4$

15.-/ **a)** Verdadera **b)** Falsa **c)** Verdadera

16.-/ **a)** 40 % de C **b)** 82,76 % de C **c)** 69,77 % de C
d) 91,30 % de C **e)** 62,07 % de C

17.-/ **a)** Verdadera **b)** Falsa **c)** Verdadera

18.-/ **a)** CH **b)** C_6H_6

----oOOo----