

REACCIONES QUÍMICAS

- 1) ¿Cuál es la masa molecular del ácido sulfúrico (H_2SO_4)? ¿cuántos gramos poseen 0,25 moles del mismo? ¿y cuántas moléculas? ¿y cuántos átomos de oxígeno? ¿y de hidrógeno?

Masas atómicas (g/mol): H = 1; O = 16 y S = 32.

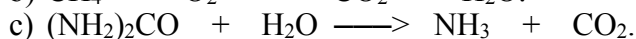
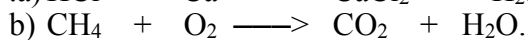
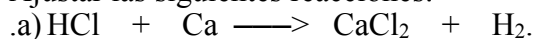
- 2) ¿Cuál es la masa molecular del nitrato de plata (AgNO_3)? ¿cuántos moles poseen 32 g del mismo? ¿y cuántas moléculas? ¿y cuántos átomos de oxígeno? ¿y de nitrógeno?

Masa atómica de la plata (Ag) = 108 g/mol.

- 3) ¿Cuál es la masa molecular de la glucosa ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$)? ¿cuántos moles poseen 57 g del mismo? ¿y cuántas moléculas? ¿y cuántos átomos de oxígeno? ¿y de hidrógeno?

Masa atómica del carbono (C) = 12 g/mol.

- 4) Ajustar las siguientes reacciones:



- 5) Ajustar las siguientes reacciones:

