



ESTEQUIOMETRIA



Ayudemos a Rick y Morty a resolver los siguientes ejercicios de estequiometría:

(Notas: el número másico debe estar redondeado 1,5 = 2, 1,4 = 1 y, en los resultados colocar dos números luego de la coma con sus unidades gr, moles, átomos, moléculas. En el caso de notación científica, colocar con el siguiente formato: 2×10^{23}).

- Calcula la cantidad de gramos que hay en 1 mol de H_2O
- Calcula la cantidad de moles que hay en 300 gr de CO_2
- Calcula la cantidad de moles que hay en 50,5 gr de NH_3
- Calcula la cantidad de gramos que hay en 100 moles de H_2SO_4
- Calcula la cantidad de átomos que hay en 3 moles de Na
- Calcula la cantidad de moles que hay en 20 gr de sacarosa ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$)
- Calcula la cantidad de moles que hay en 3 Kg de CH_4
- Calcula la cantidad de moles que hay en 5,6 Kg de CuSO_4
- Calcula la cantidad de moléculas que hay en 300 gr de CO
- Calcula los gramos que hay en 1 átomo de N

