1. Calcule cuántas moléculas, moles y átomos hay en 64 g de oxígeno.

Datos: O = 16

1. Tenemos 50 g de tricloruro de aluminio, AlCl3. Calcule en esta cantidad del compuesto:
2. el número de moles.
3. el número de moléculas.
4. el número de átomos de cloro.

Datos: Cl = 35,5 ; Al = 27 ; N = 6,02·1023

1. Calcular el número de moléculas existentes en:
2. 1 cm3 de agua a 4 °C y 1 atm.
3. 1 mg de dióxido de azufre (gas).

Datos: H = 1 ; O = 16 ; S = 32