1. En 35 g de agua se disuelven 5 g de ácido clorhídrico. La densidad de la disolución a 20 °C es 1,060 g/ml. Hallar la concentración de la disolución:
2. En % en peso.
3. En gramos por litro.
4. La molaridad.
5. La fracción molar del soluto y del disolvente.

Datos: H = 1; O = 16; Cl = 35,5

1. Un whisky (masa = 142 g) contiene 40 % en peso de alcohol etílico (C2H6O). Alrededor del 15% del alcohol pasa directamente a la sangre (7 L para un adulto). Estimar la concentración de alcohol en la sangre después de beber dos whiskys. (Una concentración 0,0030 g/ml se considera indicativo de intoxicación en un adulto normal)
2. Se preparó una disolución de ácido sulfúrico a partir de 95,94 g de agua y 10,66 g de ácido sulfúrico. El volumen de la disolución resultante fue 100,00 cm3. Calcular:
3. La fracción molar.
4. La molaridad.

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