

Examen de Problemas

Alumno.....

- 1) Ajustar la siguiente ecuación redox, mediante el método del ión-electrón



- 2) Determinar el producto de solubilidad del sulfato cálcico a 25° sabiendo que a dicha temperatura 150 cm³ de agua son capaces de disolver como máximo 0,16 g de compuesto (considerar la densidad de la disolución 1 g/cm³)

Masas atómicas. S = 32, O = 16, Ca = 40,15

- 3) Se han tratado de valorar 20 ml de una disolución 0,25 N de hidróxido potásico, empleando para ello una disolución de ácido clorhídrico. Se han añadido 35 ml de esta disolución, pero se comprueba posteriormente que se han agregado 4 ml de exceso. Calcular la normalidad de la disolución de ácido clorhídrico, los gramos de HCl que contienen los 35 ml empleados y los moles de ácido en exceso añadidos.

Masas atómicas. Cl = 35,5; O = 16, H = 1 K = 39,1