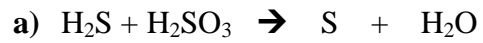


Examen de problemas

Alumno:.....

1. Ajustar las siguientes ecuaciones redox



2.- Cual es la solubilidad del hidróxido magnésico en una disolución de hidróxido sódico de pH = 11

$$K_{ps/\text{Mg}(\text{OH})_2} = 3,4 \cdot 10^{-11}$$

3. Qué variación en el pH se produce al añadir a 50 ml de agua pura

a) una gota (0.05 ml) de HCl 1 N

b) 1 ml de NaOH 0.5 M