

en peso y densidad 1,10 g/ml.

- 2- Para el elemento químico de número atómico $Z=20$, se pide:
Configuración electrónica, situación en la tabla periódica (fila y columna), nombre y estado físico en que se encuentra en la naturaleza.
- 3- Se introducen en un recipiente de 1 litro de capacidad 0,030 moles de tetróxido de dinitrógeno. Se calienta a 45°C con lo que la presión total se eleva a 1,50 atm ya que se produce la disociación del tetróxido de dinitrógeno en dióxido de nitrógeno.
Determinar los valores de las constantes de equilibrio K_p y K_c , así como el grado de disociación.
- 4- Calcular el volumen de una disolución 0,5 Molar de KOH necesario para neutralizar 200 ml de una disolución de ácido clorhídrico del 6% en peso y densidad 1,03 g/ml.
- 5- Ajustar la siguiente reacción por el método del ion-electrón:
ETANOL + DICROMATO DE POTASIO + ACIDO SULFURICO \rightarrow
 \rightarrow ACIDO ACETICO + SULFATO DE CROMO(II) + SULFATO DE POTASIO + AGUA
- 6- Calcular el pH de una disolución 0,01 M de ácido sulfúrico.

DATOS: Pesos atómicos: S = 32,0 ; O = 16,0 ; H = 1,0 K = 39; Cl = 35,5 ; O = 16 ; H = 1

ELEGIR EL EXAMEN "A" O EL EXAMEN "B"