

PROBLEMA:

CÁLCULOS:

– Preparar una disolución de dicromato de potasio ($K_2Cr_2O_7$) 0'15 M, un matraz de 250 ml.

Datos: pm. $K_2Cr_2O_7$ = 294'19g/mol.

0'15M

250 ml.

250 ml. de disolución 0'15 moles $K_2Cr_2O_7$ 0,0375moles

1000 ml. disolución ($K_2Cr_2O_7$)

0'0375 moles $K_2Cr_2O_7$ 294'19 g. 11'032 g.

1 mol de $K_2Cr_2O_7$ ($K_2Cr_2O_7$)

PROCEDIMIENTO PARA LA PREPARACIÓN DE LA DISOLUCIÓN DE ($K_2Cr_2O_7$).

DESARROLLO:

Para la realización de esta práctica de laboratorio hemos hecho los cálculos para la obtención de los gramos de $K_2Cr_2O_7$ (Dicromato de potasio).

Después hemos colocado un folio de papel de filtro sobre la balanza, hemos puesto sobre él los 11'032g. de $K_2Cr_2O_7$, una vez entarado el folio de papel de filtro sobre la balanza digital el folio de papel de filtro.

Luego hemos echado agua destilada en un vaso de precipitado y después los 11'032g. de $K_2Cr_2O_7$. Removimos la disolución hasta que todo el $K_2Cr_2O_7$ en el agua destilada. Hemos tomado un matraz aforado de 250 ml, hemos colocado un embudo sobre el matraz. Echamos la disolución que había en el vaso de precipitado, seguidamente, hemos seguido llenando con el frasco lavador y finalmente enrasamos la disolución con un cuentagotas, obteniendo la disolución de $K_2Cr_2O_7$.

