

Boletín Especial Reacción Química – 4º E.S.O.

COMPLETA LOS RECUADROS DESPUÉS DE REALIZAR LAS CORRESPONDIENTES OPERACIONES.
LOS DATOS CON UN DECIMAL.

A partir de la siguiente reacción, calcula la cantidad de hidróxido sódico (0,7M) necesario para que reaccionen 528 g. de sulfato de amonio. Además, calcula las cantidades obtenidas de sulfato de sodio, amoníaco (C.N.)



DATOS

$$n_{(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4} = \quad \text{moles}$$

$$V_{\text{NaOH}} = \quad \text{L}$$

$$m_{\text{Na}_2\text{SO}_4} = \quad \text{g}$$

$$V_{\text{NH}_3} = \quad \text{L}$$