

NOMBRE:

1. Usted tiene una muestra de 100g de  $\text{HCl}$  la cual hará reaccionar con una muestra de  $\text{NaOH}$ , ¿A cuántas moles de  $\text{HCl}$  equivale la muestra con la que usted cuenta?

Nota: emplee el Peso atómico para el Cloro=35,5 g/mol

RESPUESTA=

mol  $\text{HCl}$

2. ¿Cuántos gramos de  $\text{MgCl}_2$  se necesitan para producir 2,5 moles de  $\text{MgCl}_2$ ?

Nota: emplee el Peso atómico para el Magnesio= 24 g/mol

RESPUESTA=

g  $\text{MgCl}_2$

3. ¿Cuántas moles de  $\text{H}_2\text{SO}_4$  se necesitan para producir 160g  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ?

Nota: emplee el Peso atómico azufre= 32 g/mol; Oxígeno 16 g/mol

RESPUESTA=

g  $\text{H}_2\text{SO}_4$

1. ¿Cuántos gramos de  $\text{NaHCO}_3$  se requiere para producir 1,5 moles de  $\text{NaHCO}_3$ ?

Nota: emplee el Peso atómico sodio= 23 g/mol; Oxígeno 16 g/mol; carbono 12 g/mol

RESPUESTA=

g  $\text{NaHCO}_3$