

NOMBRE:

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

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

RESPUESTA=

mol HCl

2. ¿Cuántos gramos de MgCl_2 se necesitan para producir 2,5 moles de MgCl_2 ?

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

RESPUESTA=

g MgCl_2

3. ¿Cuántas moles de H_2SO_4 se necesitan para producir 160g H_2SO_4 ?

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

RESPUESTA=

g H_2SO_4

1. ¿Cuántos gramos de NaHCO_3 se requiere para producir 1,5 moles de NaHCO_3 ?

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

RESPUESTA=

g NaHCO_3