NOMRE:
 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
 ¿Cuántos gramos de MgCl2 se necesitan para producir 2,5 moles de MgCl2?
Nota: emplee el Peso atómico para el Magnesio= 24 g/mol
RESPUESTA= g MgCl2
3. ¿Cuántas moles de H2SO4 se necesitan para producir 160g H2SO4?
Nota: emplee el Peso atómico azufre= 32 g/mol; Oxigeno 16 g/mol
RESPUESTA= g H2SO4
 ¿Cuántos gramos de NaHCO3 se requiere para producir 1,5 moles de NaHCO3?
<u>Nota</u> : emplee el Peso atómico sodio= 23 g/mol; Oxigeno 16 g/mol; carbono 12 g/mol
RESPUESTA= g NaHCO3

