

INSTITUCION EDUCATIVA DE SANTA LIBRADA
TRABAJO FINAL PREIMER PERIODO
GRADO 11-3 QUIMICA
LIC. LUZ E. LONDOÑO

Para química del grado 11-3 los estudiantes tienen la conferencia de GASES que tiene dos (2) talleres, ahora deben terminar de hacerlo y devolverlo a mi correo (miluces57@gmail.com) hasta el 23 de marzo, ya que debo pasar las notas a más tardar el 27

NOTA. POR FAVOR ENVIAR POR ESTE MEDIO LAS NOTAS QUE HEMOS SACADO PARA PODER PASARLAS, ESTAN EN SUS CUADERNOS

INSTITUCION EDUCATIVA DE SANTA LIBRADA
TRABAJO FINAL PREIMER PERIODO
GRADOS 11-1 Y 11-2 QUIMICA
LIC. LUZ E. LONDOÑO

Para química de los grados 11-1 Y 11 - 2 los estudiantes deben hacer el siguiente taller y devolverlo a mi correo (miluces57@gmail.com) hasta el 23 de marzo, ya que debe pasar las notas a más tardar el 27

NOTA. POR FAVOR ENVIAR POR ESTE MEDIO LAS NOTAS QUE HEMOS SACADO PARA PODER PASARLAS, ESTAN EN SUS CUADERNOS

TALLER ESTEQUIOMETRIA

1.-Una manera fácil de regenerar H₂ consiste en combinar hidruro de calcio con agua.

- Cuántos g de hidrógeno pueden producirse con 20 g de CaH₂ ?
- Cuántas moles de agua reaccionaron?
- Cuántas moléculas de Ca(OH)₂ reaccionaron?

dada la reacción: $\text{CaH}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_2$

2.- Cuántos g de ácido sulfúrico se necesitan para neutralizar 160 g de hidróxido de sodio ?

-) Cuántas moles de H₂O se producen en la reacción? Según:



3.- Que cantidad de agua se forma cuando se producen 8,8 g de dióxido de carbono según:

