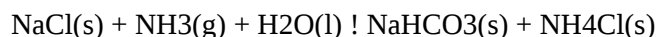


- ¿Qué volumen ocuparán 500 ml. de un gas a 600 mmHg de presión si se aumenta la presión hasta 7590 mmHg. a temperatura constante? Sol.:400 ml.
- ¿Qué presión hay que aplicar a 2 litros de un gas que se encuentra a una presión de una atmósfera para comprimirlo hasta que ocupe un volumen de 0'8 litros? Sol.:2,5 atm.
- Si se calientan 2 litros de un gas desde 0°C a 91°C a presión constante, ¿cuál es el volumen del gas a 91°C? Sol.: 2'67 litros
- ¿Hasta qué temperatura hay que calentar un litro de gas que se encuentra a 0°C para que su volumen sea de 2'75 litros suponiendo que no hay variación de presión? Sol.: 477°C
- Se tienen 30 litros de gas O₂ a una presión de 3 atm. y a una temperatura de 20°C. ¿Qué volumen ocuparán a una presión de 1 atm. y a una temperatura de 50°C? Sol.: 99'2 litros
- Un peso dado de cierto gas ocupa un volumen de 10 litros en condiciones normales. ¿a qué temperatura hay que calentar el gas para que el volumen de dicho gas, con una presión de 0'3 atm., sea de 50 litros?
- ¿Cuál es la masa de 100 litros de gas O₂ a T.P.N.? ¿Qué volumen ocuparán 48 gramos de O₂ a T.P.N.? Sol.: a) 143 g. b) 33'6 litros
- Una muestra de 500 ml. de una sustancia gaseosa tiene, a una presión de 70 cm Hg y a una temperatura de 70°C, una masa de 1'85 g. Determinar la masa molecular del compuesto. Sol.: 99g/mol.
- En la producción de NaHCO₃, se trata con CO₂ gaseoso una solución saturada con NaCl y NH₃, según la reacción:



- Calcúlese el volumen de NH₃ a T.P.N. necesarios para producir 400 gr. de NaHCO₃. Sol.: Volumen= 106'7 litros
- ¿Qué volumen de CO₂(g) a 20°C y 1'2 atm. se necesita para producir 800 gramos de NaHCO₃? Sol.: Volumen= 190'8 litros

NOMBRA O FORMULA SEGÚN SEA EL CASO:

- carbonato cálcico = _____
- ácido nítrico= _____
- peróxido de radio= _____
- sulfito cúprico= _____
- peryodato aúrico= _____
- ácido sulfhídrico= _____
- fluoruro sódico= _____
- hidróxido argéntico= _____
- hidruro de litio= _____
- nitrito mercurioso= _____

-
- SO₃= _____
 - Anión carbonito= _____
 - NiSeO₄= _____
 - ZnTeO₃= _____
 - HClO₃= _____
 - Co₂O₃= _____
 - CdSO₄= _____
 - Al₂(CO₃)₃= _____
 - Ca(OH)₂= _____

- $\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2 =$ _____
- $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 =$ _____
- $\text{SnCO}_3 =$ _____
- $\text{PbO}_4 =$ _____
- $\text{S}^{2-} =$ _____
- $\text{HBrO}_3 =$ _____

NOMBRA LOS SIGUIENTES COMPUESTOS AL MENOS POR 2 SISTEMAS:

- $\text{NaHCO}_3 =$ _____
- $\text{Li}_2\text{O}_2 =$ _____
- $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 =$ _____
- $\text{Cl}_2\text{O}_7 =$ _____
- $\text{AgNO}_3 =$ _____
- $\text{HClO} =$ _____
- $\text{H}_2\text{O}_2 =$ _____
- $\text{Ni}_2(\text{SO}_4)_3 =$ _____
- $\text{Mn}(\text{ClO}_2)_3 =$ _____
- $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 =$ _____
- $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 =$ _____
- $\text{NaIO}_4 =$ _____
- $\text{CrSO}_4 =$ _____
- $\text{NH}_4\text{NO}_2 =$ _____
- $\text{PbS} =$ _____
- $\text{Ba}(\text{OH})_2 =$ _____
- $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 =$ _____
- $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 =$ _____
- $\text{H}_2\text{Se} =$ _____
- $\text{CoO} =$ _____
- $\text{Au}_2\text{O}_3 =$ _____

T.P.N.=Temperatura y Presión Normales o Estándar, también conocidas como C.N. o Condiciones Normales, indica una presión de 1 atmósfera y una temperatura de 273 °K

HOJA DE EJERCICIOS: LEYES DE LOS GASES.

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA QUÍMICA

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA QUÍMICA