

1ER PARCIAL QUIMICA IS 2015

1) NOMENCLANTURA

- HNO_2
- $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- Li_2SO_4
- Cu_2O
- N_2O_5

2) Se mezclan 7g de cloruro de calcio con 17,5 g de sulfato de potasio que tiene 80% de pureza, obteniéndose 5g de sulfato de calcio

- Equilibrar y balancear ecuación
- Indicar reactivo limitante y reactivo excedente
- Indicar moles del reactivo excedente que no reaccionará
- Indicar el rendimiento de la reacción

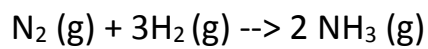
3) Se tienen 357 g de Cl_2O_3 , indicar:

- Moles de componente
- Volumen ocupado
- Moles de átomos de Cl y O
- Átomos de Cl y O
- Moléculas de Cl_2O_3
- Masa de 1 molécula (en gramos)

4)

- Indicar configuración electrónica de los elementos de número $Z=8$, $Z=13$ y $Z=16$. Nombrarlos
- Combinar elemento $Z=8$ y $Z=13$, y por otro lado $Z=18$ y $Z=16$. Decir tipo de los compuestos que se forman y nombrarlos
- Indicar estructura de Lewis para el resultado de combinar 8 y 16. Indicar geometría

5)



Se combinan 355 litros de H_2 a 25°C y 542 mmHg con exceso de N_2

- Indicar gramos de NH_3 que se obtienen
- Si se almacena esta cantidad de NH_3 en un tanque de 125 litros a 25°C , ¿Cuál será la presión del gas?