Química	Final	Sede: Paternal	Febrero 2010	ClasesATodaHora.com.ar

1. Según la siguiente formula PB+4HNO3 PB(NO3)2 +2NO2 + 2H2O que contiene 552,6gr de plomo puro con 75% de pureza. Y además contiene 50,0L,500ºk, y 2.30atm de 2NO2. Calcular el rendimiento de la reacción.
2. Un recipiente contiene 1000ml de solución de HNO3 y 5.00M que se diluyen hasta un volumen final de 50.0Lcon agua. Calcular el ph de la solución diluida.
3. Se dispone de una solución acuosa de metilamina de 2.00M, Tº 25ºC. Y un pkb de 3.38. Calcular: el poh y la molaridad de metilamina.
4. A 500ml de la solución de metilamina se le agregan 0.600mol de cloruro de amonio. Calcular el ph de la solución resultante.
5. Nombrar: (CH3)2CHCH2CH(NH2)COOH
6. realizar un isómero de posición de CH3CH2O(CH2)2CH3
7. Ordenar de mayor a menor los puntos de ebullición: etilamina, metil 1,2 propanodiol, 2-metil butanol, trimetilamina.
8. Una solución acuosa de CH3(CH2)2COOH contiene un Mr:88,0gr/mol, densidad :1,02gr/cm3 y 0,400m.Calcular su concentración en %m/v.
9. Se tienen 50.0ml de tolueno líquido C6H5-CH3 que contienen 50.0ml. Mr:92,0gr/mol, densidad: 0,862gr/cm3. Calcular los moles de átomos de hidrogeno.
10. Una masa de BaCO3 contiene v:30,0dm3, Tº 0ºC,Pr:1,00atm. Calcular el número de átomos presentes en BaCO3.
11. escribir la estructura de Lewis y predecir la geometría de NO3-.

Red de docentes de la UBA - Clases particulares y cursos. Todas las materias
Primario - Secundario - CBC - Universitario -Idiomas - Computacion - Programación. Arte: Danzas y teatro.
info@clasesatodahora.com.ar / 4788-8542 y 4780-5977