

**URBANIDAD GRADO UNDECIMO**

**DOCENTE: SANDRA ELENA CASTAÑOFRANCO**

**ESTUDIANTE:**

**GRADO:**

**Realice 20 compuestos entre los cuales hayan diferentes grupos funcionales y responda:**

1. **Cuál es el peso molecular del reactivo uno**
2. **Si se obtiene 20 moles de producto uno es probable que haya necesitado cuantas moles de reactivo uno y reactivo dos respectivamente.**

**.**

1. **Si en una piedra que pesa 400g el 30% es Ca entonces se requiere**

**Cuanto de hidróxido de potasio**

**Agua, e hidrogeno?**

1. **Cuando se utilizan diferentes metales y estos reaccionan a diferente velocidad se puede afirmar que su variación se debe a:**
2. **Si todos los metales se encuentran a la misma temperatura y al mismo PH es posible que:**
3. **Si la naturaleza de los reactivos es diferente y se encuentran al mismo ph, pero su temperatura es diferente en cada reactivo entonces es posible que**
4. **Hay una solución dl 100 % entre acido botánico y agua Para cambiar la concentración de la solución de ácido botánico de 80% a 40 % es necesario:**
5. **Para aumentar la concentración del agua al 80%**

**Es necesario:**

1. **Utilizando una mol de sustancia T y agua se prepara medio litro de solución, si a esta solución se le adiciona 500 ml más de agua es probable que:**
2. **Un recipiente de 10 lt de capacidad contiene cuatro gases diferentes a- b-c-d**

**Si a es el doble que b y este es el triple que c y este el cuádruple de d, entonces la presión total de los gases depende:**

1. **El gas que aporta mayor presión en el recipiente es**
2. **Un alcohol primario reacciona con el reactivo de Lucas**

**.**

1. **El fenol es**
2. **La fenolftaleína es utilizada para identificar .**
3. **La producción de dióxido de carbono (CO2) y agua se lleva a cabo por la combustión del propanol (C3H7OH). La ecuación que describe este proceso es**
4. **Las proporciones de moles con respecto a la anterior ecuación seria de :**
5. **Es un acido**
6. **C4HO2**
7. **C4H8O2**
8. **C4H602**
9. **C4H8O2**
10. **Es un aldehído**
11. **C4HO1**
12. **C4H8O1**
13. **C4H601**
14. **C4H7O1**