

EXAMEN SEGUNDO PARCIAL – QUIMICA

1. En los diferentes ítems seleccione verdadero (V) o falso (F) según corresponda

- a) Según el rendimiento de reacción dice que en la práctica suele ser frecuente que la cantidad obtenida sea menor de la esperada. Cuando esto ocurre decimos que la reacción tiene un rendimiento inferior al 100%. V F
- b) El menor rendimiento de reacción se da por las siguientes causas: a). La pérdida de material durante su manipulación b). El desarrollo de la reacción en condiciones inadecuadas c). La existencia de reacciones paralelas que dan lugar a productos deseados. V F
- c) En la tabla periódica está representado todos los elementos químicos. De tal manera que iones de metales alcalinos son: N, O, F Y Cl. V F

2. Seleccione la palabra correcta, para completar los espacios vacíos del párrafo.

La de un soluto en un disolvente determinado y a una temperatura determinada es la concentración del soluto en una disolución saturada.

- a. Solubilidad b. Disolución c. Reacción d. Química

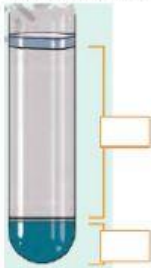
..... es una mezcla homogénea de propiedades variables. Está formada por un disolvente, que habitualmente es un líquido, y uno o más solutos, que pueden ser sólidos, líquidos o gases.

- a. Solubilidad b. Disolución c. Reacción d. Química

El tiene múltiples usos como en fertilizantes, en la producción de pilas, en la industria de la metalurgia. Es usado como catalizador, secador de pintura, tinte, pigmento e incluso se lo usa en la medicina.

- a. Amoníaco (NH₃) b. Agua (H₂O) c. Cloruro de manganeso (MnCl₂) d. CO₂

3. Observa la imagen y una con líneas las partes correspondientes a una reacción de precipitación. (1p)



Parte insoluble

Parte soluble

4. Calcular el siguiente ejercicio correspondiente al rendimiento de la reacción y selecciones la respuesta.

En la siguiente reacción a partir de 15,6g de BaCl₂ se logra obtener 18,2g de AgCl, ¿Cuál es el rendimiento de reacción?



- a. 84.65% b. 0.15% c. 21.51 d. 0.075

5. Realizar los siguientes ejercicios correspondientes a compuestos solubles e insolubles y una con líneas.

Identifiquemos si el CaCO₃ es un compuesto soluble o insoluble. INSOLUBLE (S)

Identifiquemos si el Zn(NO₃)₂ es un compuesto soluble o insoluble. SOLUBLE (AC)