

- si se hacen reaccionar 500g de hidróxido férrico y 500g de ácido hipocloroso. Hallar cuál es el reactivo limitante, cuánta sal se forma y cuánta agua se forma.
- Se hace reaccionar 300g de hidróxido sodio con 200g de ácido clorhídrico. Hallar cuál es el reactivo limitante cuánta sal se forma y cuánta agua se forma?
- Dar un ejemplo de sistema heterogéneo con 3 sustancias compuestas y 2 simples.
- ¿con qué métodos de las fases podemos extraer de una mezcla de arena y sal cada una de las sustancias por separado?
- Clasificación de dispersiones.
- Fuerzas intermoleculares.
- Si tenemos 50g de solución de las cuales 5 son de soluto, hallar la concentración en gramos de soluto por cada 100g de solución y en gramos de soluto por cada 100g de solvente.
- Hallar cantidad de moléculas de agua que hay en 2000g de dichas sustancias.
- Hallar cantidad de moles de moléculas en 2000g de agua.
- Cantidad de moles de átomos de hidrógeno en 2000g de agua.
- Cantidad de moles de átomo de oxígeno en 2000g de agua.
- Cantidad de átomos de oxígeno en 2000g de agua.
- Masa de hidrógeno en 2000g de agua.
- Si tenemos 200g de solución y sabemos que 100g son de soluto y la densidad de la solución es de 1,05g sobre cm³ hallar la concentración de la solución en gramos de soluto por cada 100cm³ de solución.
- Gramos de soluto por cada 100g cúbicos de solvente
- Gramos de soluto por cada 100g cúbicos e solvente.
- Gramos de soluto por cada 100g de solución
- Realizar las uniones químicas en:

_ácido hipocloroso

_ácido cloroso

_ácido clórico

_ácido perclórico

_ácido sulfúrico

_hipoclorito de sodio

_sulfato VI de aluminio III.

- realizar las sales posibles entre los ácidos del hierro y los 2 hidróxidos del hierro
- realizar las 6 sales entre los 3 ácidos de azufre y los 2 hidróxidos del cobre.
- Realizar las sales entre los 5 ácidos del cloro y los 2 hidróxidos del hierro.
- Dar los 3 nombres en cada caso.