

## ¿Qué tengo que saber en este tema?

- **Definición de solubilidad** (pag 23 del PDF de equilibrio químico).
- Sustancias poco solubles o muy solubles.
- **La constante de solubilidad.** Definición, ecuación matemática e interpretación.
- **Producto iónico, Q.**
- **Termodinámica de los equilibrios de solubilidad.**
- **Reacciones de precipitación.**
- **Desplazamiento de los equilibrios de solubilidad** (efecto del ion común, de la concentración, etc).
- Efecto salino
- Aplicaciones en el laboratorio.
- Aplicaciones en el entorno.

## A tener en cuenta.

- Este tema puede ser preguntado en la parte teórica como en la parte de cálculos, aunque es más habitual que sea preguntado de forma numérica.
- En el caso de que este bloque sea preguntado de forma teórica (principio de Le Chatelier), recuerda justificar todas las afirmaciones, indicando si la afirmación es verdadero o falso (en el caso de que el ejercicio lo indique), tal y como se ha explicado en bloques anteriores.
- Si por el contrario, el ejercicio es numérico, recuerda escribir todo el procedimiento del ejercicio. Además no olvides poner las unidades en dichos ejercicios, sobre todo en el resultado final. Resalta de alguna forma el valor obtenido y justifica las ecuaciones que hayas utilizado.
- Realiza una gran cantidad de ejercicios, tanto de la parte teórica como de la parte numérica. De esta forma, tendrás una gran práctica en dichos ejercicios.
- Como hemos dicho hasta ahora, la claridad, el orden y la limpieza son requisitos muy importantes en los exámenes. Evita los tachones (preferiblemente usa tñpex, aunque si se puede evitar, mejor). Esto, seguro que te suma puntos.

## ¿Qué te aconsejo preparar en este tema?

- ❖ Sigue las clases diariamente. Haz los ejercicios tal y como se indican, además de coger apuntes. Haz los ejercicios a la vez que se van realizando en la clase. Si tienes duda interrumpe la clase y pregñntala.
- ❖ Haz ejercicios en casa. Si te surgen dudas siempre puedes preguntarlas por el chat de la MOODLE o bien esperar a la siguiente clase.

- ❖ Queda muy poco para la selectividad. Tienes el temario organizado en la MOODLE. Encárgate de preparar la lección antes de la clase para poder preguntar cualquier tipo de dudas que tengas. Además, así, comprenderás mejor los conceptos explicados por el profesor.
- ❖ NO intentes estudiar todo al final de trimestre. Se pueden confundir o no asimilar bien los conceptos fundamentales de la asignatura. **La excelencia no es el esfuerzo de un día, si no la suma del esfuerzo durante un largo periodo de tiempo.**