

¿Que tipo de mezcla es una solución química?

Una solución química es la mezcla homogénea de una o más sustancias disueltas en otra sustancia en mayor proporción. ... El soluto es la sustancia que se disuelve y el solvente la que lo disuelve. Las soluciones químicas pueden presentar los tres estados de la materia: líquida, física y gaseosa.

¿Que sustancias forman una solución?

Una solución química es compuesta por soluto y solvente. El soluto es la sustancia que se disuelve y el solvente la que lo disuelve. ... A su vez, los solutos y los solventes también pueden presentar esos tres estados. La mezcla del alcohol en el agua, por ejemplo, es una solución líquida de soluto y solvente líquido.

¿Que diferencia una solución insaturada concentrada y sobre saturada, escribe un ejemplo para cada uno?

De igual forma, una solución saturada es aquella en la que se ha disuelto la máxima cantidad de gramos de soluto que el solvente puede soportar. ... La solución que observamos está sobresaturada. ... La solución que observamos está saturada (contiene la máxima cantidad de soluto disuelto) y el exceso se va al fondo del recipiente.

¿Cuales son las unidades físicas de concentración?

Las unidades de concentración más empleadas son la molaridad, porcentajes, fracción molar, partes por millón, Normalidad y molaridad, la cuales están dadas por las expresiones matemáticas de la siguiente tabla.

- Tanto por ciento peso/peso % P/P = (cantidad de gramos de soluto) / (100 g de solución)
- Tanto por ciento volumen/volumen % V/V = (cantidad de cc de soluto) / (100 cc de solución)
- Tanto por ciento peso/volumen % P/V = (cantidad de gr de soluto) / (100 cc de solución)

¿Cuales son las unidades químicas de concentración?

En las reacciones químicas intervienen partículas muy pequeñas como átomos, iones, moléculas, para contar y saber más partículas, el químico cuenta con ciertas unidades que se llaman unidades químicas, siendo las principales: peso molecular, ... volumen molar o volumen molar gramal.

Las unidades físicas son aquellas que definen la proporción entre el soluto y el solvente en masa, volumen o sus partes. Las unidades químicas, por otro lado, definen la concentración de la solución por moles o equivalentes químicos que presenta el solvente.