

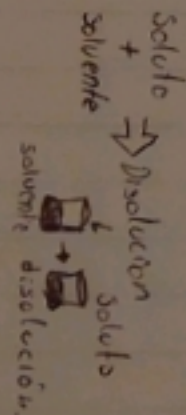
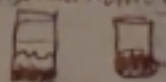
SUPER NOTA

AR.HH

Clasificación de la materia: es todo lo que ocupa un lugar en el espacio. Elemento, compuesto y mezclas, Homogéneas, Heterogéneas

Elementos y Compuestos: Elemento; es una sustancia formada por átomos de la misma especie. Compuesto; son sustancias puras formadas por dos o más elementos solo se pueden descomponer por medios químicos.

Mezclas: llamadas sistemas dispersos son la unión física de dos o más sustancias que se encuentran en proporciones variables. Mezclas; homogéneas, heterogéneas



Sistemas dispersos: Disoluciones; mezcla homogénea a nivel molecular, se denomina soluto y solvente. Concentración de las disoluciones; es la cantidad de soluto disuelto en una cantidad dada de disolución.

Coloides; mezcla homogénea, es la equivalencia de soluto y disolvente es fase dispersa y fase dispersora. Suspensiones; constituida por un soluto no soluble y sedimentable en el líquido dispersor en el que se encuentra

Métodos de separación de Mezclas:

Filtración, Decantación, Imantación, Destilación, cristalización, Evaporación, Cromatografía, Electroforesis, Centrifugación.

