

ASIGNATURA:	PERÍODO:	FECHA:
NOMBRE DEL FACILITADOR:		
CARRERA:	GRUPO:	SEMESTRE: primero
NOMBRE DEL ALUMNO:		
EVALUACIÓN DIAGNÓSTICA SEMESTRE: 1, PARCIAL 1, PROGRESIÓN 2		

PROGRESION 2: Las moléculas están formadas por átomos, que pueden ser desde dos hasta miles. Las sustancias puras están constituidas por un solo tipo de átomo, molécula o iones. Una sustancia pura tiene propiedades físicas y químicas características y a través de ellas es posible identificarla.

CONTENIDOS:

- MOLÉCULAS
- SUSTANCIAS PURAS
- MEZCLAS

ACTIVIDAD: CUESTIONARIO FINAL

- 1 ¿QUÉ ES UN ÁTOMO?
- 2 ¿QUÉ ES UN ELECTRÓN?
- 3 ¿QUÉ ES UN PROTON?
- 4 ¿QUÉ ES UN NEUTRÓN?
- 5 ¿CUÁNTAS SUBPARTÍCULAS TIENE UN ÁTOMO?
- 6 ¿QUÉ ES UN COMPUESTO?
- 7 ¿QUÉ ES UNA MOLECULA?
- 8 ¿CUÁL ES LA LEY DE CONSERVACIÓN DE LA MATERIA?
- 9 ¿MEZCLA?
- 10 ¿CUALES SON LOS ESTADOS DE AGREGACIÓN DE LA MATERIA?
- 11 ¿CUÁLES SON LOS DOS TIPOS DE MEZCLAS?
- 12 MEZCLA HETEROGENEA
- 13 MEZCLA HOMOGENEA
- 14 ¿QUE CONSIDERAS QUE ES UN COMPUESTO?