

CIENCIAS III

Bloque II. Las propiedades de los materiales y su clasificación química

Maestro: Myriam Ruth Marroquín Casco.

APRENDIZAJE ESPERADO		CONTENIDO
<ol style="list-style-type: none"> 1. Argumente la importancia del trabajo de Lavoisier al mejorar los mecanismos de investigación 2. Establece criterios para clasificar materiales cotidianos en mezclas, compuestos y elementos considerando su composición y pureza. Representa y diferencia mezclas, compuestos y elementos con base en el modelo corpuscular. 3. Identifica los componentes del modelo atómico de Bohr (protones, neutrones y electrones), así como la función de los electrones de valencia para comprender la estructura de los materiales. 4. Representa el enlace químico mediante los electrones de valencia a partir de la estructura de Lewis. 5. Representa mediante simbología química elementos, moléculas, átomos, iones. 		<ul style="list-style-type: none"> • Ley de la conservación de la masa • Mezclas y sustancias puras • Compuestos y elementos • Estructura de los materiales • Modelos atómicos • Organización de los electrones • Enlaces químicos • Modelos de Lewis.
CUADRO DE EVALUACIÓN		OBSERVACIONES
Examen bimestral	0 – 60 %	Actividades del cuaderno diariamente firmadas en clase Lectura bimestral, el chicle
Laboratorio	0 – 20%	
Apuntes, moddle , tareas	0 – 20%	
TOTAL	0 – 100 %	