

**TEMARIO DE TEMAS SELECTOS DE QUÍMICA I**  
**6° DE BACHILLERATO**  
**1° SEMESTRE**

UNIDAD: 1	Modelo cinético molecular
-----------	---------------------------

TEMA	SUBTEMAS:
1. Características de los gases	1.1 Expansión 1.2 Compresibilidad 1.3 Densidad 1.4 Difusión
2. Leyes de los gases	2.1 Presión 2.2 Temperatura 2.3 Volumen 2.4 Cantidad de sustancia 2.5 Ley de Boyle-Mariotte 2.6 Ley de Charles 2.7 Ley de Gay-Lussac 2.8 Ley general o combinada de los gases 2.9 Ley de Dalton de las presiones parciales 2.10 Ecuación del gas ideal
3. Características del estado líquido de la materia	3.1 Presión de vapor 3.2 Punto de ebullición 3.3 Punto de congelación 3.4 Tensión superficial 3.5 Densidad
4. Características del estado sólido de la materia	4.1 Sustancias amorfas 4.2 Sustancias cristalinas
5. Modelo cinético molecular	5.1 Postulados del modelo 5.2 Comportamiento de los estados la materia a partir del modelo cinético molecular

UNIDAD: 2	Cinética química
-----------	------------------

TEMA	SUBTEMAS:
2.1 Velocidad de reacción	2.1.1 Teorías de las colisiones 2.1.2 Velocidad de reacción
2.2 Equilibrio químico	2.2.1 Reversibilidad de las reacciones químicas 2.2.2 Ley de las acciones de las masas y constante de equilibrio
2.3 Principio de Le Chatelier	2.3.1 Cambios de concentración 2.3.2 Cambios de presión 2.3.3 Cambios de temperatura

UNIDAD: 3	Conceptos de termodinámica
-----------	----------------------------

TEMA	SUBTEMAS:
3.1 Sistemas termodinámicos	3.1.1 Sistemas 3.1.2 Estado del sistema
3.2 Primera ley de la termodinámica	3.2.1 Energía interna 3.2.2 Entalpía
3.3 Ley de Hess	3.3.1 Ecuaciones termodinámicas 3.3.2 Cálculos termodinámicos
3.4 Segunda ley de la termodinámica	3.4.1 Entropía 3.4.2 Energía libre de Gibbs 3.4.3 Espontaneidad de un proceso