

**TEMARIO – QUÍMICA.**  
**PRUEBA DE SÍNTESIS**

**I.- EXPLICAR FUNDAMENTOS SEGUNDA LEY DE TERMODINÁMICA.**

- ENUNCIADO SEGUNDA LEY DE TERMODINÁMICA.
- ENTROPÍA
- ECUACIONES QUÍMICAS: IGUALAR, INTERPRETAR, CÁLCULOS DE LA VARIACIÓN DE LA ENTROPÍA EN UNA REACCIÓN QUÍMICA.
  
- TEORÍAS DE LAS COLISIONES.
- ENTROPÍA ESTÁNDAR.
- LA ENTROPÍA Y SU RELACIÓN CON LA TEMPERATURA.
- CAMBIOS DE ESTADO DE LA MATERIA.
- ENTROPÍA EN UN PROCESO REVERSIBLE.
- PROCESOS ESPONTÁNEOS.
- PROCESOS NO ESPONTÁNEOS.
- PROCESOS IRREVERSIBLES.

**II.- EXPLICAR FUNDAMENTOS DE LA VELOCIDAD EN UNA REACCIÓN QUÍMICA.**

- CONCEPTO DE VELOCIDAD DE REACCIÓN. CINÉTICA.
- EJEMPLOS DE REACCIÓN QUÍMICA INSTANTÁNEA, Y OTRAS NO INSTANTÁNEA.
- GRÁFICOS DE REACIONES QUÍMICAS: EXOTÉRMICAS Y ENDOTÉRMICAS.
- FACTORES QUE AFECTAN LA VELOCIDAD EN UNA REACCIÓN QUÍMICA.
- CONCEPTO DE ENERGÍA: CINÉTICA, POTENCIAL, DE ACTIVACIÓN.
- LA ENERGÍA RELACIONADA A UNA REACCIÓN QUÍMICA.

**III.- EXPLICAR FUNDAMENTOS DE EQUILIBRIO QUÍMICO EN UNA REACCIÓN QUÍMICA.**

- CONCEPTO DE EQUILIBRIO QUÍMICO.
- CARACTERÍSTICAS DE UN EQUILIBRIO QUÍMICO EN UNA REACCIÓN QUÍMICA.
- CONSTANTES DE EQUILIBRIO. INTERPRETAR VALORES.
- REACCIÓN DIRECTA Y REACCIÓN INVERSA.
- SENTIDO DE LA REACCIÓN.
- ESTABLECER CONSTANTE DE EQUILIBRIO PARA UNA REACCIÓN QUÍMICA DETERMINADA.
- RESOLVER PROBLEMAS.

\*\*\*\*\*