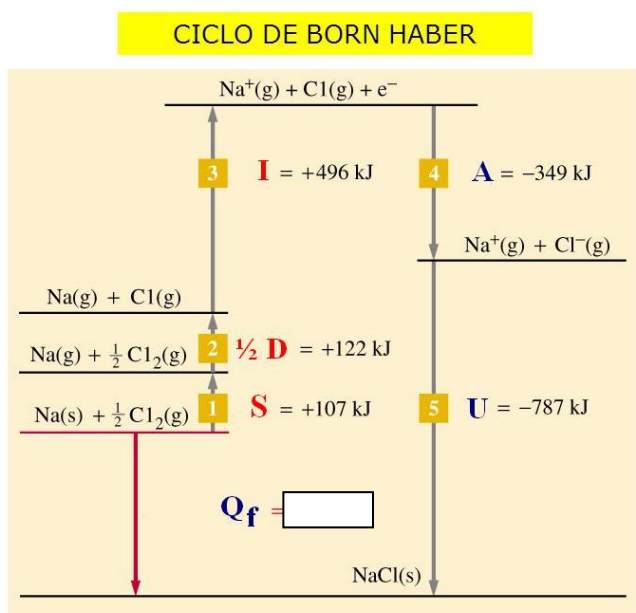


FICHA TEMA 3_ ENLACE QUÍMICO

NOTA FICHA:

Nombre: _____

- Define qué se entiende por enlace químico.
- Las moléculas NO y BF₃ son ejemplos de excepción en el cumplimiento de la regla del octeto. Se pide:
 - explicar en qué consiste la mencionada regla, y
 - escribir las estructuras de Lewis para esas moléculas y justificar por qué no cumplen la mencionada regla.
- Dadas las siguientes moléculas: CF₄, C₂B_r2 (enlace carbono-carbono), C₂Cl₄ (enlace carbonocarbono). Justifica la veracidad o falsedad de las siguientes afirmaciones:
 - En todas las moléculas los carbonos presentan hibridación sp³.
 - El ángulo Cl-C-Cl es próximo a 120°.
 - La molécula C₂B_r2 es lineal.
- A partir de los datos del ciclo de Born-Haber para el NaCl calcula la entalpía de formación del NaCl:



- Asigna los valores de energía de red correspondientes a los siguientes compuestos: AlCl₃, KCl, CaCl₂, SrO, CsCl y MgO. Justifica tu respuesta.

5376KJ/mol

3796KJ/mol

3217KJ/mol

2268 KJ/mol

675 KJ/mol

701 KJ/mol

- Explica las propiedades de los compuestos iónicos, covalentes y metálicos.