

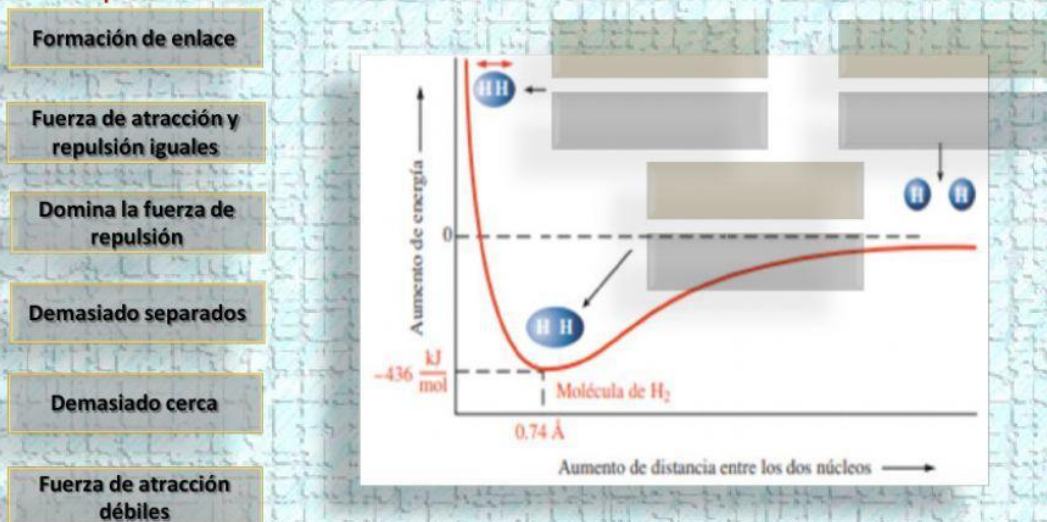
REPASO DE ENLACE IÓNICO Y COVALENTE

1.- Selección de cada afirmación la opción correcta

- La energía reticular cristalina de un sólido es la energía asociada a la atracción de **ÁTOMOS** **IONES** gaseosos separamos
- Cuando la diferencia de electronegatividad entre dos elementos es grande forman compuestos por unidos por enlace **COVALENTE** **IÓNICO**
- El enlace iónico se forma cuando el metal tienen **BAJA** **ALTA** electronegatividad y **BAJA** **ALTA** energía de ionización con no metales que poseen **BAJA** **ALTA** electronegatividad **BAJA** **ALTA** afinidad electrónica
- El par de electrones compartidos en un enlace covalente deben poseer espines **IGUALES** **OPUESTOS**
- Los aniones se forman cuando el elemento **PIERDE** **GANAN** electrones
- En el enlace covalente existe una distancia internuclear a la cual la fuerza de atracción y repulsión son **IGUALES** **DISTINTAS**, a esta distancia se la denomina longitud de enlace
- La carga **MÁS** **MENOS** concentrada y el **MAYOR** **MENOR** tamaño hace que Li_2O sea **MENOR** **MAYOR** carácter iónico que el NaCl .
- Los cationes se forman cuando el elemento **PIERDE** **GANAN** electrones.-

- Existe una tendencia general en la naturaleza alcanzar la estabilidad y una forma de hacerlo es **AUMENTANDO REDUCIENDO** la energía potencial por lo tanto la energía **BAJA ALTA** representa ordenamiento Más estable.-
- Mientras más grande sea la carga de los iones es **MAYOR MENOR** su tamaño, tanto más **FUERTE DÉBIL** es el enlace iónico que se forma.-
- Los átomos de un ion poliatómico están unidos por enlace **COVALENTE IÓNICO** .-
- El enlace covalente se forma cuando dos átomos comparten uno o más pares de electrones y tiene lugar cuando la diferencia de electronegatividad entre los elementos es **PEQUEÑA ELEVADA** .-

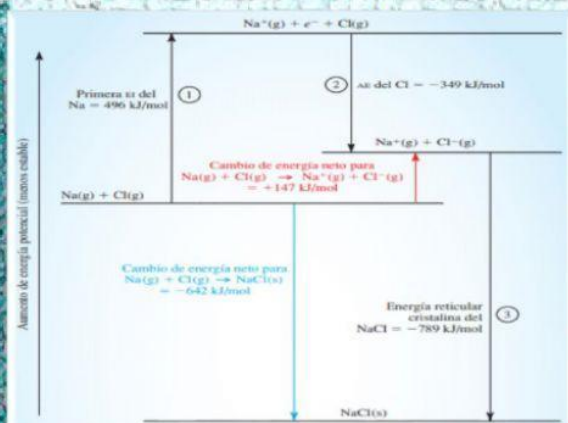
2.- Analizando este gráfico, arrastre las opciones al lugar que le corresponda



3.- Analizando este gráfico, arrastre las opciones al lugar que le corresponda



4 - Analizando este gráfico podemos decir lo siguiente, marque con V las opciones verdaderas y con F las falsas



- El cambio energético debido a la ganancia de un mol de electrones por un mol de átomos de cloro, para formar un mol de iones Cl^- es más estable que la mezcla de $\text{Cl}_{2(g)}$ y $\text{Na}_{(g)}$

- La mezcla de cloro y sodio gaseoso es más estable que la mezcla de catión sodio y anión cloruro gaseoso
- El cambio energético asociado con la pérdida de un mol de electrones por un mol de átomo de sodio para formar un mol de catión sodio es menor al cambio energético debido a la ganancia de un mol de electrones por un mol de átomos de cloro, para formar un mol de iones cloruro
- La energía de un mol de ClNa sólido es más baja que la energía de la mezcla original de sus átomos
- La energía de la mezcla de los iones separados, catión sodio y anión Cl^- es menor a la energía asociada a la extracción de iones de carga para formar el sólido iónico

5.- En cada uno de los siguientes pares de átomos enlazados, seleccione el que puede tener la mayor proporción de "carácter iónico".

- a) Na_2Cl o Mg_2Cl b) Ca_2S o Fe_2S
 c) Al_2Br u O_2Br

6.- Indicar los siguientes valores, con respecto de los cálculos para realizar la estructura de Lewis

H_3O^+	ClO_2^-	SnCl_4
$e^- \text{ N:}$	$e^- \text{ N:}$	$e^- \text{ N:}$
$e^- \text{ D:}$	$e^- \text{ D:}$	$e^- \text{ D:}$
$e^- \text{ C:}$	$e^- \text{ C:}$	$e^- \text{ C:}$
Cant de enlace:	Cant de enlace:	Cant de enlace:
$e^- \text{ L:}$	$e^- \text{ L:}$	$e^- \text{ L:}$