



PASIÓN POR EDUCAR

NOMBRE DEL ALUMNO:

GABRIELA MONTSERRAT CALVO VÁZQUEZ

NOMBRE DEL PROFESOR:

MAHONRRY DE JESÚS RUIZ GUILLEN

NOMBRE DEL TRABAJO:

MAPA CONCEPTUAL

MATERIA:

QUIMICA 1

GRADO: PRIMERO GRUPO: BEN01EMM0121 A

ENLACES QUÍMICOS E INTERACCIONES INTERMOLECULARES

ENLACE QUÍMICO

ÉS UN PROCESO MEDIANTE SE UNEN DOS O MÁS ÁTOMOS PARA DAR LUGAR A UN COMPUESTO

LOS ENLACES QUÍMICOS SE FORMAN A TRAVÉS DE INTERACCIONES DE LOS ELECTRONES DE VALENCIA, SI EL ENLACE ES FUERTE EL PUNTO DE FUSIÓN DE LA SUSTANCIA SERÁ ELEVADO A LO CONTARIO EL PUNTO DE FUSIÓN SERÁ BAJO

PUNTO DE FUSIÓN: ES LA TEMPERATURA A LA QUE EL ELEMENTO CAMBIA DE LA FASE SÓLIDA A LA LÍQUIDA

REGLA DEL OCTETO

LA TENDENCIA DE LOS ÁTOMOS ES COMPLEMENTAR SUS ÚLTIMOS NIVELES DE ENERGÍA CON UNA CANTIDAD DE ELECTRONES QUE CUENTAN CON 8 DE ELLOS

LA REGLA DEL OCTETO SE FORMA UNA UNIÓN QUÍMICA LOS ÁTOMOS PIERDEN, GANAN O COMPARTEN ELECTRONES CADA ÁTOMO COMPLETA CON 8 ELECTRONES

ALGUNOS ÁTOMOS NO SIGUEN LA REGLA DEL OCTETO DEBIDO A QUE CONTIENE 10, 12 Y HASTA 14 ELECTRONES EN LA CAPA DE UNIÓN

FORMACIÓN Y PROPIEDADES DE LOS COMPUESTOS CON ENLACE IÓNICO

LOS COMPUESTOS IÓNICOS PRESENTAN GENERALMENTE PUNTOS DE FUSIÓN Y EBULLICIÓN SUPERIORES A 500°C

EL COMPUESTO IÓNICO TIENE COMO PROPIEDAD SU CAPACIDAD PARA CONDUCIR CORRIENTE ELÉCTRICA CUANDO SE ENCUENTRA EN SOLUCIÓN

LA SUSTANCIA IÓNICA SON SOLUBLES EN AGUA Y EN OTROS DISOLVENTES POLARES