



**SECUENCIALIZACIÓN DE CONOCIMIENTOS  
TERCER BIMESTRE  
5° SECUNDARIA “A” – “B” QUÍMICA**

Docente responsable: **ING. MAX SAMAME UEDA**

SEMANAS	CONOCIMIENTOS
9-13 AGOSTO	<b>MATERIA:</b> Concepto, clasificación de materia, sustancias simple y compuesta, mezcla homogénea y heterogénea, fenómeno físico, químico y alotrópico. Estados de la materia y sus cambios de fase. Propiedades generales y específicas.
15-19 AGOSTO	<b>ENERGÍA:</b> Concepto, tipos de energía, ecuación de Albert Einstein, Radiaciones Electromagnéticas. Dualidad de la Materia por Louis de Broglie.
23-27 AGOSTO	<b>ATOMO:</b> Teoría Atómica de: Dalton, Thompson, Rutherford, Bohr, Sommerfield, Max Planck. Representación de un átomo. Tipos de átomos: Isótopos, isóbaros, isótonos. Niveles, subniveles, orbitales, principio de aufbau, regla de Moller, regla de Hund, etc. Números cuánticos: principal, secundario, magnético, spin. Paramagnetismo y diamagnetismo.
30 AGO. – 3 SET.	<b>TABLA PERIÓDICA</b> Evolución de la clasificación de los elementos químicos. Tabla periódica actual. Periodo, grupos, zonas de Werner. Propiedades periódicas.
06-10 SETIEMBRE	<b>REPASO: EXAMEN PARCIAL</b>
13-17 SETIEMBRE	<b>ENLACE QUIMICO</b> Definición. Enlaces interatómicos e intermoleculares, moléculas polares y apolares.
20-24 SETIEMBRE	<b>NOMENCLATURA INORGANICA</b> Valencia, estados de oxidación, reglas para hallar los estados de oxidación, funciones hidrogenadas y oxigenadas, hidruros, óxidos, hidróxidos, hidrácidos, oxiácidos. Sales haloideas y oxisales.
27 SET. – 01 OCT	<b>REACCIONES QUIMICAS</b> Clasificación: por su forma, energía, catalíticas, combustión, por su estado de oxidación, etc.
04-08 OCTUBRE	<b>REPASO: EXAMEN PARCIAL</b>

Chiclayo, julio de 2010