TRABAJO PRÁCTICO	
FECHA PRESENTACIÓN	Del 25/11 al 30/11
MATERIA:	QUÍMICA
DOCENTE/S COORDINADOR/ES	FELAJ,
CORREO ELECTRÓNICO	felajprof@gmail.com/
CURSO Y DIVISIÓN	3° 7ma y 4° (1ra a 6ta)
QUINCENA (1 O 2)	2

ACTIVIDADES A REALIZAR

Se proponen una serie de actividades integradoras que abarcan todos los contenidos desarrollados en el presente ciclo lectivo 2026. Para ello es necesario contar con el **Cuadernillo** de **Química para 3ro 7ma y 4to (1ra a 6ta)**.

ACTIVIDAD N° 1: EL ÁTOMO. ELEMENTOS QUÍMICOS.

- **a)** Nombrar el E.Q. cuyos átomos poseen 39 partícula nucleares.
- **b)** Nombrar el E.Q. , su grupo y período cuyos átomos poseen 9 protones
- **c)** Indicar cuántas partículas subatómicas poseen los átomos de níquel.
- **d)** ¿Qué es un isótopo? Citar dos ejemplos.
- **e)** Indicar las notaciones atómicas de: BORO, GERMANIO,PLOMO y NEÓN
- **f)** ¿En qué estado de agregación se encuentran a temperatura ambiente los HALÓGENOS?
- **g)** ¿A qué E.Q. corresponde la configuración electrónica $1s^2\ 2s^2\ p^6\ 3s^2\ p^5\ 4s^2\ 3d^2$? Explique qué significa esta representación de números y letras.
- **h)** Nombrar dos elementos metálicos y un metaloide que sean del mismo período.
- **i)** ¿Qué elementos poseen un electrón externo en sus átomos? ¿Qué propiedades físicas y químicas poseen?
- **j)** Dibujar el modelo atómico de Bohr para el átomo de Estaño.

ACTIVIDAD 2: PROPIEDADES DE LOS E.Q. ENLACE QUÍMICO

Responder VERDADERO O FALSO y justificar lo falso.

- **a)** El silicio es un semiconductor.
- **b)** Las redes covalentes forman compuestos insolubles en agua.
- **c)** El cobre es un elemento frágil.
- **d)** Los elementos del grupo 15 cumplen la regla del octeto.
- **e)** El enlace metálico se entiende como una red de cationes sumergida en un “mar de electrones”.
- **f)** La polaridad de un enlace covalente influye en la conductibilidad eléctrica de la sustancia.
- **g)** El catión de sodio es monovalente.
- **h)** Las sustancias iónicas no conducen la corriente eléctrica en estado sólido

ACTIVIDAD 3: COMPUESTOS INORGÁNICOS. NOMENCLATURAS Y FÓRMULAS

Completar el siguiente cuadro:

FÓRMULA MOLECULAR	NOM. TRADICIONAL	NOM. SISTEMÁTICA	NOM. POR NUMERALES DE STOCK	CLASE DE COMPUESTO INORGÁNICO	CANTIDAD DE E.Q.	ATOMICIDAD
$Cd(OH)_2$						
H_3PO_4						
		Trióxido de selenio				
	Carbonato crómico					
$FeCl_2$						

CONTENIDOS:

Los contenidos se corresponden a las unidades 1, 2 y 3, desarrollados en clase y presentes en el cuadernillo de Química.

El átomo: su estructura; modelos atómicos.

Elementos Químicos (E.Q.): propiedades generales y periódicas; ubicación en la tabla periódica; clasificación en metales, no metales, metaloides y gases nobles.

Enlace químico: unión iónica, covalente y metálica; características de las uniones y propiedades de las sustancias que forman.

Compuestos inorgánicos: Formación; formulaciones; nomenclaturas; atomicidad, disociaciones iónicas

EVALUACION:

La evaluación de este T.P. se corresponde con la vinculación pedagógica durante el último mes del tercer trimestre. No corresponde a una evaluación final de aprobación o desaprobación de la materia; sino que se complementa con todo el proceso de evaluación procesual de todo el ciclo lectivo 2026.