

**INSTITUCIÓN EDUCATIVA MUNICIPAL TÉCNICO INDUSTRIAL DE FACATATIVÁ****AREA DE CIENCIAS NATURALES - QUIMICA / GRADO OCTAVO****ACTIVIDADES DE APOYO 2016 PERIODO 1****NOMBRE:** _____ **CURSO:** _____

JUSTIFICACIÓN	En vista de las dificultades presentadas por algunos estudiantes del grado 8° de la Institución Educativa en el área de Ciencias Naturales y Educación ambiental. Se planeó hacer reforzos, en busca del alcance de las competencias propuestas en el primer periodo académico.
OBJETIVOS	- Reforzar los conocimientos adquiridos por los estudiantes del grado 8 que tuvieron un desempeño bajo, en el área de Ciencias Naturales y Educación Ambiental durante el periodo académico. - Buscar el alcance de las metas propuestos en los estudiantes que tuvieron un desempeño bajo en el área.
COMPETENCIAS A DESARROLLAR	- Representar por medio de graficas la configuración electrónica de distintos los elementos - Relaciona la carga y la masa atómica con el número de electrones, protones y neutrones. Y explica la distribución de estas partículas en el átomo.
UNIDADES TEMÁTICAS	Tabla periódica, configuración electrónica
METODOLOGÍA	El estudiante debe desarrollar las actividades propuestas en este taller y entregar en la fecha indicada, y sustentar oralmente. este taller lo debe realizar individualmente, el cual tiene como fin que recuerde, adquiera y afiance en las temáticas propuestas para que luego sustente oralmente el tema, puede ayudarse de una presentación en power point o carteleras o el recurso que desee. en caso de tener dudas en algún subtema, debe pedir explicación a la docente, para aclarar las dudas.
CRITERIOS DE EVALUACIÓN	asistencia, trabajo escrito, sustentación por medio de exposición oral
FECHA DE ENTREGA Y SUSTENTACION	MAXIMO MIERCOLES 18 MAYO DEL 2016

1 Completa la siguiente tabla con los datos correctos

Z	A	Símbolo del elemento	Número de protones	Número de neutrones
8	16			
		Ni		30
	199		80	

2 Completa esta tabla. Todos los átomos son neutros:

Elemento	Símbolo	A	Número de protones	Número de neutrones	Número de electrones
Bismuto				127	
	³¹ P				
Polonio		210			
	⁴⁰ Ca				
				29	26
		188	79		

3 Completar la siguiente tabla, suponiendo que cada columna representa un átomo neutro.

Símbolo	³⁹ K				
Protones		25			82
Neutrones		30	64		
Electrones			48	56	
Masa Atómica				137	207

8. Las siguientes distribuciones electrónicas abreviadas corresponden a elementos a los cuales se les ha asignado arbitrariamente un símbolo:

Elemento	Distribución electrónica	Grupo	Periodo
A	$2s^2 2p^2$		
B	$2s^2 2p^6$		
C	$2s^2 2p^6 3s^2$		
D	$3s^2 3p^5$		
E	$3s^2 3p^6$		
F	$3s^2 3p^6 4s^1$		
G	$3s^2 3p^6 4s^2$		
H	$4s^2 3d^8$		
I	$4s^2 3d^{10}$		
J	$3d^{10} 4s^2 4p^5$		

- ¿Cuáles son elementos situados en el grupo 2 (IIA)?
- ¿Cuáles son elementos representativos?
- ¿Cuáles se sitúan en el periodo 4 grupo 2 (IIA)?
- ¿Cuáles son elementos de transición?
- ¿Cuáles elementos son gases nobles?
- ¿Cuáles elementos ocupan el mismo número de niveles de energía?

9. Considere los siguientes elementos para los cuales se describe su distribución electrónica en los dos últimos subniveles.

Elemento	Distribución electrónica	Grupo	Periodo
A	$4s^2, 3d^2$		
B	$2p^6, 3s^2$		
C	$4s^2, 3d^8$		
D	$3s^2, 3p^5$		
E	$4s^2, 3d^3$		

- ¿Cuál elemento es de mayor tamaño?
- ¿Cuál elemento presenta mayor electronegatividad?
- ¿Cuál elemento presenta mayor energía de ionización?

SUSTENTARMENTE ORALMENTE VARIOS EJERCICIOS PRACTICOS DE CONFIGURACION ELECTRONICA

10.

DOCENTE ASIGNATURA: Milena Olarte		Vo COORDINACIÓN ACADÉMICA _____
_____	_____	_____
FIRMA ESTUDIANTE	FIRMA ACUDIENTE	FECHA RECIBIDO
VALORACIÓN:	_____	_____
_____	Firma del Docente	Firma Coordinador
Firma del Padre de Familia	_____	Si su acudiente no vino a la reunión no recibiré actividades de recuperación
	Firma del Estudiante	