



Área: QUIMICA

Grado: SEXTO

Periodo: 2

Responsable (s): EDITH ORTEGA ARIZA

Ámbitos conceptuales: mezclas, modelos atómicos, átomos

Competencias generales: Disposición para aceptar la naturaleza abierta, parcial y cambiante del conocimiento y para conocer la dimensión social del conocimiento y asumirla responsablemente

Competencias específicas del periodo: Identificación de las propiedades y composición de las sustancias a fin de clasificarlas y separarla.

Indicadores de logros del período: Identifica las propiedades generales y específicas de la materia y usa la conversión de unidades para dar explicación a fenómenos físico-químicos

Actividades:

Realiza en tu cuaderno el siguiente taller:

1. Que es una mezcla
2. Qué diferencia hay entre una mezcla homogénea y una mezcla heterogénea.
3. Escribe en la siguiente tabla el tipo de mezcla y el estado en que se encuentran las siguientes mezclas:

MEZCLA	DESCRIPCION	TIPO DE MEZCLA
AGUA Y ACEITE	SON LIQUIDOS	HETEROGENEA
DISOLUCION ACUOSA DE SAL		
AZUFRE Y AGUA		



ALCOHOL Y AGUA		
GASOLINA		
SALSA MEXICANA		
ARENA Y AGUA		

4. Completa el siguiente cuadro:

Completa la siguiente tabla:

	Mezcla		Compuesto	Elemento
	Heterogénea	Homogénea		
Azúcar				
Agua de mar				
Aire				
Vapor de agua				
Gasolina				
Diamante				
Hielo seco				





5. Consulta el significado de las siguientes palabras:

- Brillo
- Color
- Densidad



- Dureza
- Fusión
- Masa
- Materia
- Óxidos
- Peso

6. Escribe los métodos de separación de mezclas y explica cada uno de ellos.
7. Que es un modelo atómico
8. Cuáles son los principios de un modelo atómico
9. Escribe y dibuja el modelo de Rutherford
10. Escribe los aportes de cada uno de los modelos atómicos del cuadro:

Científico	Aportes al modelo actual del átomo
 J. Dalton	
 J.J. Thomson	
 E. Rutherford	
 N. Bohr	

11. Relaciona los siguientes conceptos:

RELACIONA CADA PALABRA O CONCEPTO CON LOS DIVERSOS MODELOS ATÓMICOS.

Modelo de Thomson

Energías definidas

Modelo de Rutherford

Masa positiva con electrones incrustados

Modelo de Bohr

Sistema planetario



12. Completa el siguiente cuadro:

Modelo	Características	Por qué se desechó
		
		
		
	SEMEJANZAS	DIFERENCIAS
		

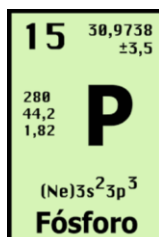
13. Escribe la teoría y el dibujo del modelo atómico actual

MODELO ATOMICO ACTUAL	DIBUJO

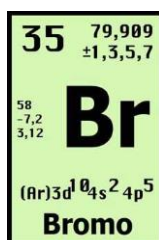
14. Que son los átomos?



15. Como están compuestos los átomos?
16. Escribe las principales propiedades de los elementos
17. Escribe las propiedades de los siguientes elementos.



ELEMENTO: FOSFORO	PROPIEDADES
SIMBOLO	
NUMERO ATOMICO	
MASA ATOMICA	
ELECTRONES	
PROTONES	
NEUTRONES	



ELEMENTO: BROMO	PROPIEDADES
SIMBOLO	
NUMERO ATOMICO	
MASA ATOMICA	
ELECTRONES	

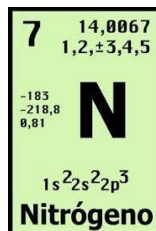


Alcaldía De Medellín
 Secretaria De Educación Municipal
 Institución Educativa El Diamante
 FORMATO DE TALLERES

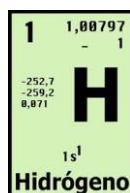


Alcaldía de Medellín

PROTONES	
NEUTRONES	



ELEMENTO: NITROGENO	PROPIEDADES
SIMBOLO	
NUMERO ATOMICO	
MASA ATOMICA	
ELECTRONES	
PROTONES	
NEUTRONES	



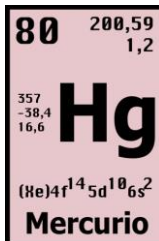
ELEMENTO: HIDROGENO	PROPIEDADES
SIMBOLO	
NUMERO ATOMICO	
MASA ATOMICA	



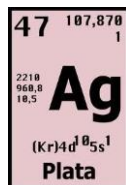
ELECTRONES

PROTONES

NEUTRONES



ELEMENTO: MERCURIO	PROPIEDADES
SIMBOLO	
NUMERO ATOMICO	
MASA ATOMICA	
ELECTRONES	
PROTONES	
NEUTRONES	



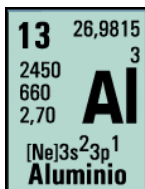
ELEMENTO: PLATA	PROPIEDADES
SIMBOLO	
NUMERO ATOMICO	
MASA ATOMICA	



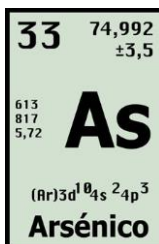
ELECTRONES

PROTONES

NEUTRONES



ELEMENTO: ALUMINIO	PROPIEDADES
SIMBOLO	
NUMERO ATOMICO	
MASA ATOMICA	
ELECTRONES	
PROTONES	
NEUTRONES	



ELEMENTO: ARSENICO	PROPIEDADES
SIMBOLO	
NUMERO ATOMICO	
MASA ATOMICA	

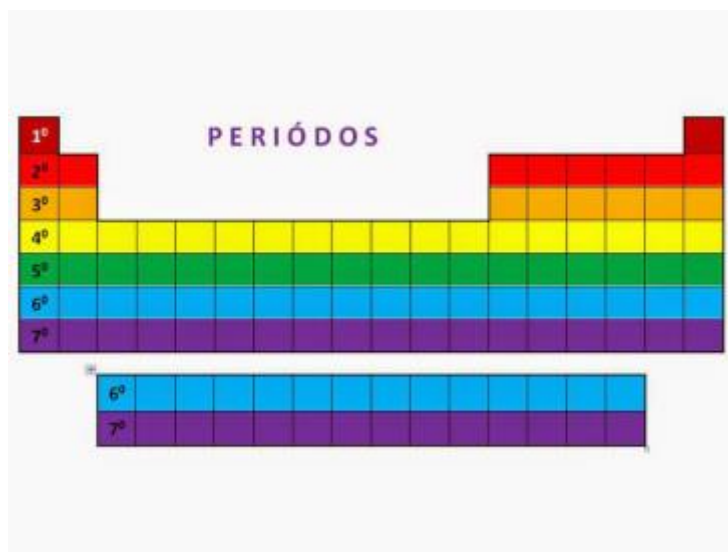


ELECTRONES	
PROTONES	
NEUTRONES	

18. Dibuja la tabla de los grupos de la tabla periódica



19. Dibuja la tabla de los periodos de la tabla periódica





20. Ubica cada elemento en la tabla periódica y señala su grupo y su periodo

CALCIO:

Símbolo: _____

Grupo: _____

Periodo: _____

BERILIO

Símbolo: _____

Grupo: _____

Periodo: _____

HIERRO

Símbolo: _____

Grupo: _____

Periodo: _____

OXIGENO

Símbolo: _____

Grupo: _____

Periodo: _____

MAGNESIO:

Símbolo: _____

Grupo: _____

Periodo: _____

ORO:

Símbolo: _____

Grupo: _____



Alcaldía De Medellín
Secretaria De Educación Municipal
Institución Educativa El Diamante
FORMATO DE TALLERES



Alcaldía de Medellín

Periodo: _____

NEON:

Símbolo: _____

Grupo: _____

Periodo: _____

YODO:

Símbolo: _____

Grupo: _____

Periodo: _____

HIDROGENO:

Símbolo: _____

Grupo: _____

Periodo: _____

POTASIO:

Símbolo: _____

Grupo: _____

Periodo: _____



Alcaldía De Medellín
Secretaria De Educación Municipal
Institución Educativa El Diamante
FORMATO DE TALLERES



Alcaldía de Medellín

--