



COLEGIO UNION EUROPEA IED
Resolución de Aprobación No.2208 del 30 de Julio de
Emanada por la Secretaria de Educación del Distrito
Código Dane: 11100130833 Nit: 830.020.653-6
Sede A: 7909847 Sede B: 7910407



**PLAN DE NIVELACIÓN PERÍODO II
BACHILLERATO JORNADA MAÑANA**

DOCENTE: Geraldine Berrios Saavedra	
GRADO: Sexto	CURSO: 601, 602 y 603
ÁREA: Ciencias Naturales	ASIGNATURA: Físicoquímica
INTENSIDAD HORARIA SEMANAL ÁREA: 4h	INTENSIDAD HORARIA SEMANAL ASIGNATURA: 2h
NOMBRE DEL PLAN: Plan de mejoramiento segundo período Física	
OBJETIVO: Afianzar los conocimientos que el estudiante no alcanzó en el segundo período.	
DESEMPEÑOS PARA DESARROLLAR: Comprende la clasificación de los materiales a partir de grupos de sustancias (elementos y compuestos) y mezclas (homogéneas y heterogéneas).	
ACTIVIDADES: <ol style="list-style-type: none">1. Escribe un párrafo de 15 líneas en el cual expliques ¿qué es la química?, ¿cuál es su importancia? y ¿cuál es su aplicación en la vida cotidiana?2. Elabora un cuadro sinóptico explicando 6 ramas de la química (química inorgánica, química orgánica, química analítica, química física, química industrial, bioquímica).3. Teniendo en cuenta la línea del tiempo trabajada en clase acerca de la historia de la química, elabora un cuento o historieta que incluya varios dibujos de forma creativa.4. Realiza una infografía explicando el tema de: las mezclas y las sustancias puras, la cual debe abarcar una página completa.5. Completa la siguiente tabla periódica haciendo uso de cada grupo de elementos:	

TABLA PERIÓDICA

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																		
2																		
3																		
4																		
5																		
6																		
7																		

4 Be	13 Al	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	53 I	54 Xe																																																													
12 Mg	31 Ga	38 Sr	49 In	81 Tl	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	9 F	17 Cl	35 Br	55 Cs	86 Rn	118 Og	2 He	10 Ne	18 Ar	36 Kr	54 Xe	86 Rn	118 Og	3 Li	11 Na	19 K	37 Rb	55 Cs	87 Fr																																																									
20 Ca	49 In	38 Sr	81 Tl	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	53 I	54 Xe																																																							
38 Sr	81 Tl	53 I	85 At	117 Ts	6 C	7 N	8 O	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	53 I	54 Xe																																																							
56 Ba	81 Tl	85 At	117 Ts	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr	3 Li	11 Na	19 K	37 Rb	55 Cs	87 Fr																																																			
88 Ra	81 Tl	85 At	117 Ts	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr	3 Li	11 Na	19 K	37 Rb	55 Cs	87 Fr																																																			
	14 Si	15 P	16 S	32 Ge	33 As	34 Se	50 Sn	51 Sb	52 Te	82 Pb	83 Bi	84 Po	57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu	3 Li	11 Na	19 K	37 Rb	55 Cs	87 Fr																																																			
	5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	11 Na	12 Mg	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe	55 Cs	56 Ba	57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn	87 Fr	88 Ra

6. Clasifica los siguientes objetos en sustancias puras (elementos o compuestos) o mezclas (homogéneas o heterogéneas), escribiéndolos en la línea:



Sal de Mesa



Barra de oro



Bebida Gaseosa



Slime



Nube



Agua y Aceite

MATERIAL DE APOYO:

Observa los siguientes videos, los cuales resumen los conceptos trabajados en clase y te ayudará con la resolución del plan de mejoramiento:

- Sustancias puras y mezclas

<https://www.youtube.com/watch?v=mB6dZgr4KjQ>

- Tabla periódica

https://www.youtube.com/watch?v=_lcfjicY_YI

PRODUCTOS POR ENTREGAR:

Actividades completamente desarrolladas en hojas examen marcadas con nombre, apellido y curso.

PLAZO MÁXIMO DE ENTREGA:

Del 26 de Agosto al 13 de Septiembre del 2024.

OBSERVACIONES:

El plan de mejoramiento se debe desarrollar a mano y con una letra legible. Este debe contar con buena presentación. Los enunciados de cada punto se deben consignar en las hojas examen.



COLEGIO UNION EUROPEA IED
Resolución de Aprobación No.2208 del 30 de Julio de
Emanada por la Secretaria de Educación del Distrito
Código Dane: 11100130833 Nit: 830.020.653-6
Sede A: 7909847 Sede B: 7910407



RÚBRICA DE EVALUACIÓN

No aprobó
(1.0 a 2.9)

Aprobó
(3.0) Máxima nota en nivelación de acuerdo al SIEE