Escuela Rafael Díaz Serdán

Ciencias y Tecnología: Química 3° de Secundaria (2022-2023)

Examen de la Unidad 3

Prof.: Julio César Melchor Pinto



Nombre del alumno: Fecha:

Instrucciones:

Lee con atención cada pregunta y realiza lo que se te pide. Desarrolla tus respuestas en el espacio determinado para cada solución. De ser necesario, utiliza una hoja en blanco por separado, anotando en ella tu nombre completo, el número del problema y la solución propuesta.

Reglas:

Al comenzar este examen, aceptas las siguientes reglas:

- X No se permite salir del salón de clases.
- X No se permite intercambiar o prestar ningún tipo de material.
- X No se permite el uso de **celular** o cualquier **otro dispositivo**.
- X No se permite el uso de apuntes, libros, notas o formularios.
- X No se permite **mirar** el examen de otros alumnos.
- X No se permite la **comunicación** oral o escrita con otros alumnos.

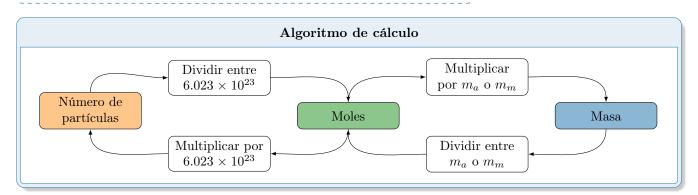
Si no consideraste alguna de estas reglas, comunícalo a tu profesor.

Aprendizajes a evaluar:

- Argumenta acerca de posibles cambios químicos en un sistema con base en evidencias experimentales.
- Reconoce y valora el uso de reacciones químicas para sintetizar nuevas sustancias útiles o eliminar sustancias indeseadas.
- Reconoce la utilidad de las reacciones químicas en el mundo actual.
- Explica, predice y representa cambios químicos con base en la separación y unión de átomos o iones, y se recombinan para formar nuevas sustancias.

Calificación:

Puntos	Obtenidos
10	
10	
20	
15	
10	
15	
20	
100	
	10 10 20 15 10 15 20



1 [10 puntos] Balancea la siguiente ecuación química:

$$HgO \longrightarrow Hg + O_2$$

		olecular de la saca osa? <i>Expresa la re</i>				masa en gramo
[20 pur	otosl En un reci	piente se introduc	en 15 g de dióvi	do de carbono	COo	
Calcula		piente se introduc	en 10 g de dioxi	do de carbono,	, 002.	
Ba) Los	moles de susta	ncia introducidos.				
Bb) ¿Cı	iántas molécula	s de CO ₂ y átomo	s de carbono y	le oxígeno hay	en el recipiente	9?
[15 pur	ntos] Halla la m	asa de ozono O_3 ,	que contiene 1 >	10^{25} átomos o	de oxígeno.	

[10 puntos] Identifica en las siguientes reacciones si es de síntesis o combinación, descomposición, desplazamiento simple o desplazamiento doble.

$$(5a)$$
 2 Na + ZnI₂ \longrightarrow 2 NaI + Zn

- A. Descomposición
- B. Combinación
- C. Desplazamiento
- D. Doble desplazamiento

$$(5b) C_8HO_{18} + calor \uparrow \longrightarrow C_6H_{14} + C_2H_4$$

- A. Descomposición
- B. Combinación
- C. Desplazamiento
- D. Doble desplazamiento

$$(5c)$$
 Zn(s) + 2 HCl(ac) \longrightarrow ZnCl₂(ac) + H₂(g)

- A. Descomposición
- B. Combinación
- C. Desplazamiento
- D. Doble desplazamiento

$$(5d)$$
 2 C(s) + O₂(g) \longrightarrow 2 CO(g)

- A. Descomposición
- B. Combinación
- C. Desplazamiento
- D. Doble desplazamiento

$$(5e)$$
 2 Na + H₂O \longrightarrow 2 NaOH + H₂

- A. Descomposición
- B. Combinación
- C. Desplazamiento
- D. Doble desplazamiento

$$5f$$
 2 Al(s) + 3 S(s) \longrightarrow Al₂S₃(s)

- A. Descomposición
- B. Combinación
- C. Desplazamiento
- D. Doble desplazamiento

$$(5g)$$
 Mg(s) + H₂O(l) \longrightarrow Mg(OH)₂(s)

- A. Descomposición
- B. Combinación
- C. Desplazamiento
- D. Doble desplazamiento

$$(5h)$$
 Al + H₂SO₄ \longrightarrow Al₂(SO₄)₃ + H₂

- A. Descomposición
- B. Combinación
- C. Desplazamiento
- D. Doble desplazamiento

$$5i$$
) $2 \operatorname{NaCl}(s) \longrightarrow 2 \operatorname{Na}(s) + \operatorname{Cl}_2(g)$

- A. Descomposición
- B. Combinación
- C. Desplazamiento
- D. Doble desplazamiento

$$(5j)$$
 SO₂(g) + H₂O(l) \longrightarrow H₂SO₃(ac)

- A. Descomposición
- B. Combinación
- C. Desplazamiento
- D. Doble desplazamiento

KF

KClO

KBr

58.1

90.6

119.0

[15 puntos] Una	a tableta de vitar	nina C de 2.70 g con	tiene 0.0109 mol de ácido ascórbico ($C_6H_8O_6$). La ma
		_	entaje de masa de $C_6H_8O_6$ en la tableta?
[20 puntos] Cor	n base en la infor	mación de la tabla	1, ¿cuál de los siguientes compuestos contiene
menor porcent	aje de potasio	por masa?	
A. KNO_3			
B. KF			
C. KClO			
D. KBr			
Tabla 1: Co	mpuestos que con	ntienen potasio	
Compuesto	$egin{array}{c} { m Masa \ molar} \ { m (g/mol)} \end{array}$	Porcentaje de potasio (%)	
KNO ₃	101.1		

4	${\rm de}$	5

Tabla 2: Tabla Periódica de los Elementos.

18 VIIIA	$\overset{2}{H_{\text{elio}}}^{\text{4.0025}}$	$\overset{\text{10}}{\overset{\text{20.180}}{\overset{\text{20.180}}{\overset{\text{Neón}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neón}}{\overset{\text{Neon}}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}{\overset{\text{Neon}}}{\overset{\text{Neon}}}{\overset{\text{Neon}}}{\overset{Neon}}{\overset{\text{Neon}}}{\overset{\text{Neon}}}{\overset{\text{Neon}}}{\overset{\text{Neon}}}{\overset{N}}{\overset{N}}}}}}}}}}}}}}}}}}}}}}}}}}$	$\overset{18}{A}\overset{39.948}{ ext{r}}$	$\overset{36}{Kr}\overset{83.8}{}$	$\sum_{Xenón}^{54}$	$\mathop{Rh}\limits^{86}\mathop{Rh}\limits^{222}$	$\overset{118}{\overset{294}{\circ}}$	71 174.97 LU	103 262 Lawrencio	
	17 VIIA	9 18.998 Fluor	17 35.453 Cloro	$\overset{35}{\mathrm{Bromo}}$	53 126.9 Yodo	$\mathop{\mathrm{At}}_{\mathop{Astato}}^{85}$	117 292 Teneso	$\sum_{\text{Yterbio}}^{70}$	102 259 Nobelio	
	16 VIA	8 15.999 Oxígeno	16 32.065 S Azúfre	$\overset{34}{\mathrm{Se}}^{78.96}$	$\prod_{\text{Tellurio}}^{52}$	$\overset{84}{Po}^{209}$	$\frac{116}{LV}$ Libermonio	$\prod_{\text{Tulio}}^{69}$	$\overset{\text{101}}{\text{Mendelevio}}$	
	15 VA	$\sum_{\text{Nitrógeno}}^{7}$	$\sum_{F\'esforo}^{15}$	${\overset{33}{A}}_{\text{Arsénico}}^{74.922}$	$\overset{51}{S}\overset{121.76}{b}$	$\overset{83}{\underset{Bismuto}{\text{208.98}}}$	${\overset{\text{115}}{ M }}^{288}_{\text{C}}$	$\underbrace{E_{rbio}^{88}}_{Erbio}$	100 257 Fermio	
	14 IVA	$\bigcup_{\text{Carbono}}^{6}$	$\overset{14}{S}\overset{28.086}{\text{Silicio}}$	$\overset{32}{G}^{\text{72.64}}_{e}$	$\mathop{Sn}_{\text{Estaño}}^{118.71}$	\Pr_{Plomo}^{82}	114 289 Flerovio	$\overset{67}{\text{Holmio}}_{\text{Holmio}}$	99 252 Einsteinio	
	13 IIIA	5 10.811 Boro	$\bigwedge_{\text{Aluminio}}^{13} \sum_{\text{S6.982}}^{26.982}$	$\mathbf{G}^{31}_{\mathbf{a}}$	\prod_{Indo}^{49}	81 204.38 Talio	113 284 Nihonio	$\bigcup_{Disprosio}^{66 162.50}$	$\bigcup_{\text{Califomio}}^{98}$	
			12 IIB	$\overset{30}{Z}\overset{65.39}{\mathrm{n}}$	$\overset{48}{\text{Cadmio}}_{\text{Cadmio}}$	$\overset{80}{H}\overset{200.59}{S}$	$\overset{112}{C}\overset{285}{n}$	$\frac{65}{158.93}$	97 247 BK	
			11 IB	$\overset{29}{\overset{63.546}{c}}$	$^{47}_{ m Ag}$	$\overset{79}{\mathrm{Au}}_{\mathrm{Oro}}^{196.97}$	$\underset{\text{Roentgenio}}{Rg}$	$\overset{64}{\mathbf{G}}\overset{157.25}{\mathbf{d}}$	96 247 Curio	
			10 VIIIB	$\sum_{\text{Niquel}}^{28} \sum_{\text{58.693}}^{58.693}$	$\Pr^{46 \ 106.42}_{\text{Paladio}}$	$\Pr^{78 195.08}_{\textbf{P}}$	110 281 DS	$\stackrel{63}{=} \overset{151.96}{=}$	$\frac{95}{\text{Am}}$	
			9 VIIIB	${\displaystyle \mathop{Cobalto}_{Cobalto}}$	$\mathop{Rodio}_{\text{Rodio}}$	$\prod_{\rm lridio}^{77}$	$\underset{Meitnerio}{\overset{109}{}} \overset{268}{\overset{268}{}}$	$\overset{62}{S}\overset{150.36}{m}$	Plutonio	
			8 VIIIB	$\overset{26}{F}\overset{55.845}{e}$	$\mathop{Rut}\limits^{44}$	$\overset{76}{\text{Osmio}}$	108 277 Hassio	$\Pr_{Prometio}^{61}$	$\frac{93}{N} \frac{237}{D}$ Neptunio	
	gía:	Negro: Naturales Gris: Sintéticos	7 VIIB	$\overset{25}{\mathbf{M}}\overset{54.938}{\mathbf{m}}$	$\prod^{43}_{ m Tecnecio}$	$\mathop{Renio}_{\text{Renio}}^{75~186.21}$	$\underset{\text{Bohrio}}{\overset{107}{B}}$	60 144.24 Neodimio	92 238.03 Uranio	
	Simbología:	Negro: N Gris: Sir	6 VIB	$\overset{24}{\overset{51.996}{\mathbf{\Gamma}}}$	$\overset{42}{\text{IMOlybdeno}}$	$\bigvee_{\text{Lungstenio}}^{74} 183.84$	$\overset{106}{S}\overset{266}{8}$	$\Pr_{Praseodymio}^{59}$	$\overset{91}{P}\overset{231.04}{a}$	
	Sim	$\mathbf{S}_{Simbolo}^{\mathbf{Z}}$	5 VB	$\sum_{\text{Vanadio}}^{\textbf{23}} 50.942$	$\sum_{\text{Niobio}}^{41}$	$\prod_{Tantalo}^{73}$	$\bigcup_{\text{Dubnio}}^{105} \bigcup_{\text{Dubnio}}^{262}$	$\overset{58}{\overset{140.12}{\overset{12}{\overset{60}{\mathbf{60$	$\prod_{Torio}^{90-232.04}$	
			4 IVB	22 47.867 Titanio	$\overset{40}{Z}\overset{91.224}{\mathbf{r}}$ Circonio	$\overset{72}{\text{Hafnio}}$	$\underset{\text{Rutherfordio}}{\text{Rutherfordio}}$	$\overset{57}{L}\overset{138.91}{a}$	$\overset{89}{Ac}$	
			3 IIIA	$\overset{21}{S}\overset{44.956}{c}$ Escandio	$\sum_{\rm ltrio}^{39-88.906}$	57-71 * Lantánido		s -terreos	,	nidos
	2 IIA	$\mathop{Berilio}_{\text{Berilio}}^{4}$	$\overline{\mathrm{Magnesio}}^{24.305}$	$\overset{20}{\text{Calcio}}$	$\overset{38}{\mathrm{Sr}}^{87.62}$ Stroncio	$\overset{56}{\text{Bario}}_{\text{Bario}}$	$\overset{88}{\mathrm{Radio}}$	Alcalino Alcalino	le 1	obles los/Actír
1 IA	$\prod_{\text{Hidrógeno}}^{1 1.0079}$	3 6.941 1	$\overset{\text{1.1}}{\text{N}}\overset{\text{22.990}}{\text{Sodio}}$	$\sum_{\text{Potasio}}^{19 \ 39.098}$	$\mathop{Rb}\limits^{37-85.468}_{\text{Rubidio}}$	$\mathbf{\hat{c}}_{\mathbf{S}}$	$\frac{87}{\text{Francio}}$	Metales Alcalinos Metales Alcalino-terreos Metal	Metaloide No metal Halógeno	Gases Nobles Lantánidos/Actínidos
	\vdash	7	8	4	Ŋ	9	7			