

Guía de estudio

Química I	
Unidad y tema	Reactivos
Unidad 1 Materia-QI Estados de agregación	<p>Cuando el agua a temperatura ambiente se somete a bajas temperatura estará en un estado de la materia _____ a _____ si se sigue enfriando.</p> <p>a) sólido - gas b) gas – líquido c) líquido - sólido d) sólido – líquido</p>
Unidad 1 Materia-QI Sustancias puras	<p>A la unión física de dos o más sustancias se le llama _____. Cuando se pueden observar solo una fase en su constitución se llama _____ y _____ cuando son dos o más fases.</p> <p>a) mezcla - elemento – sustancia b) mezcla - homogénea - heterogenia c) sustancia - heterogenia - homogénea d) compuesto - homogénea - heterogenia</p>
Unidad 1 Materia-QI Conceptos de fenómeno físico y químico	<p>Opción que contiene ejemplo de fenómeno químico.</p> <p>a) Oxidación de metales b) Disolución de azúcar c) Fusión de la cera d) Formación del arcoíris</p>
Unidad 1 Materia-QI Estados de agregación	<p>Es el estado de la materia que tiene forma y volumen definido.</p> <p>a) Sólido b) Líquido c) Gaseoso d) Plasma f) Condensado de Bose-Einstein</p>
Unidad 1 Materia-QI Estados de agregación	<p>Cambio de estado, de sólido a gaseoso sin pasar por el estado líquido.</p> <p>a) Evaporación b) Licuefacción c) Fusión d) Sublimación</p>

Unidad 1 Materia-QI Propiedades de la materia	Es la determinación que nos permite identificar una sustancia. a) Volumen b) Masa c) Densidad d) Peso
Unidad 1 Materia-QI Mezclas	Método de separación utilizado para separar agua de alcohol. a) Decantación b) Destilación c) Evaporación d) Filtración
Unidad 1 Materia-QI Manifestaciones de energía	Tipo de energía que se genera en el desprendimiento de una roca en una montaña. a) Mecánica b) Potencial c) Eléctrica d) Cinética
Unidad 1 Materia-QI Composición de la materia	Es la sustancia pura formada por átomos de la misma especie es decir que tienen el mismo número de protones y de electrones: a) Molécula b) Elemento c) Compuesto d) Sustancia
Unidad 1 Materia-QI Mezclas	Método de separación utilizado para separar agua de alcohol. a) Decantación b) Destilación c) Evaporación d) Filtración
Unidad 2 Estructura atómica-QI	Es la mínima parte de materia que conserva sus propiedades físicas y químicas, y que puede intervenir en una reacción química. a) Molécula b) Sustancia c) Átomo d) Partícula subatómica
Unidad 2 Estructura atómica-QI	Relaciona los autores y los modelos atómicos propuestos 1. Demócrito a) Trabajo con rayos catódicos y evidencio la presencia de partículas con carga eléctrica negativa como constituyentes del átomo. Represento

	<p>2. Dalton</p> <p>3. Thomson</p> <p>4. Bohr</p> <p>5. Schrodinger</p> <p>6. Rutherford</p> <p>7. Sommerfeld</p>	<p>al átomo como una esfera positiva, en donde se encuentran distribuidos los electrones “Modelo de pudín de pasas”.</p> <p>b) Propuso el “Modelo del sistema solar”, donde describe que el átomo está formado por un núcleo central sólido con carga positiva, un espacio vacío y girando alrededor en órbitas, las partículas con carga negativa, los electrones.</p> <p>c) La materia está constituida por partículas pequeñas llamadas átomos de forma esférica, solidas y de masa definida. Los átomos de un elemento son iguales entre sí y diferentes de los átomos de los otros elementos.</p> <p>d) Sugirió que toda la materia se componía de partículas indivisibles, discretas y muy pequeñas comunes a toda la materia a las que llamó <u>átomos</u>.</p> <p>e) Establece que los electrones se mueven en órbitas específicas (definidas y estables) alrededor del núcleo. Estas orbitas poseen una cantidad de energía determinada, de este modelo surge el primer número cuántico (principal o n).</p> <p>f) Propone que en cada nivel energético u orbital existen niveles de energía ligeramente diferentes a los que denominó subniveles de energía. De este modelo surge el segundo número cuántico (secundario o l).</p> <p>g) El modelo actual del átomo, describe el comportamiento del electrón mediante cinco números cuánticos que permite predecir las zonas más probables de encontrar a los electrones, se conoce como modelo mecánico cuántico.</p>
	a)1d, 2c, 3a, 4e, 5g, 6b, 7f	b) 1d, 2c, 3a,4e,5g, 6b, 7f
	c)1f, 2c, 3g, 4a, 5b, 6d,7e	d) 1d, 2f, 3a,4e,5g ,6b,7c

<p>Unidad 2 Estructura atómica-QI</p>	<p>Los átomos están constituidos por estas partículas:</p> <p>a) Protones, neutrones y electrones c) núcleo, orbitas y orbitales b) Neutrones y protones d) Electrones y partículas subatómicas</p>
<p>Unidad 2 Estructura atómica-QI</p>	<p>Es equivalente al número de protones en el núcleo de cada átomo de un elemento y se representa con "Z"</p> <p>a) Masa atómica b) Número atómico c) Número de neutrones d) átomo</p>
<p>Unidad 2 Estructura atómica-QI</p>	<p>Calcula el número de electrones, protones y neutrones de Ag, si su número atómico es 47 y su masa atómica de 108g.</p> <p>a) 20 electrones, 20 protones y 20 neutrones c) 47 protones, 47 electrones y 61 neutrones b) 15 electrones 15 protones y 15 neutrones d) 47 electrones, 47 neutrones y 47 protones</p>
<p>Unidad 2 Estructura atómica-QI</p>	<p>¿Cómo se denominan a los átomos que corresponden al mismo elemento, tienen la misma cantidad de electrones y protones, pero tienen diferente cantidad de neutrones, por lo cual tienen diferente número de masa?</p> <p>a) Alotropía b) Átomos idénticos c) Elemento radioactivo d) Isotopo</p>
<p>Unidad 2 Estructura atómica-QI</p>	<p>Los _____ nos ayudan a localizar puntualmente un electrón en cualquier orbital de un átomo.</p> <p>a) orbitales b) subniveles c) números cuánticos d) nivel de energía</p>
<p>Unidad 2 Estructura atómica-QI</p>	<p>Si el número cuántico principal es igual a 3 ($n=3$) determina cuáles serán los valores del número cuántico secundario "l" si está lleno este nivel de electrones (3s,3p,3d).</p> <p>a) 0,1,2 b) 0,1,2,3 c) 0,1 d) 1,2,3</p>

<p>Unidad 2 Estructura atómica-QI</p>	<p>La _____, es una representación de la forma en que están acomodados cada uno de los electrones de un átomo en los diferentes orbitales.</p> <p>a) diagrama energético b) configuración electrónica c) números cuánticos d) Kernel</p>
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Científico que propone la clasificación de los elementos químicos en grupos de 8, basándose en la repetición de propiedades (periodicidad) cada ocho elementos.</p> <p>a) Moseley b) Mendeléiev c) Döbereiner d) Newlands</p>
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Científico al que se le debe la clasificación y estructura actual de la Tabla de los elementos químicos.</p> <p>a) Döbereiner b) Mendeléiev c) Moseley d) Newlands</p>
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>El enunciado “Los elementos químicos en la tabla periódica se ordenan atendiendo el orden creciente de sus números atómicos” corresponde a la:</p> <p>a) Ley de Proust b) Ley periódica c) Ley de Dalton d) Ley de crecimiento</p>

<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Considerando la configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$, se puede afirmar que el elemento, se localiza en la tabla periódica en:</p> <p>a) Periodo 3, Grupo X b) Periodo 4, Grupo IVA c) Periodo 4, VIA d) Periodo 3, Grupo 14</p>
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Considerando la configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$, se puede afirmar que el elemento se clasifica como:</p> <p>a) de transición interna, metal (bloque A) b) representativo, metal pesado (bloque A) c) representativo, metaloide (bloque B) d) de transición, metal pesado (bloque B)</p>
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>De los elementos Al, Cl, P, Mg; y de acuerdo con su posición en la tabla periódica; ¿cuál de ellos posee mayor actividad química metálica?</p> <p>a) Al b) Mg c) Cl d) P</p>
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Considerando los elementos S, Cl, I, Sn, Cs; y de acuerdo con su posición en la tabla periódica, ¿cómo quedaría ordenados en forma creciente de su electronegatividad?:</p> <p>a) Cs, I, Sn, Cl, S b) I, Cl, Sn, S, Cs c) Cs, Sn, S, I, Cl d) S, Sn, Cs, I, Cl</p>

<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Son elementos cuyo electrón diferencial se sitúa en el subnivel “f”:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) de transición b) representativos c) de transición interna d) metaloides
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Son elementos pertenecientes a la familia de los calcógenos:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) Te, S, Po, Se b) I, F, Br, At c) Be, Mg, Ca, Sr d) Ge, Pb, Sn, Si
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Contiene solamente elementos clasificados como “representativos”:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) C, Mn, Co, Ag, B b) Cr, F, Cl, O, Fe c) O, S, Se, Zn, Cr d) C, Mg, Na, Al, Br
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Los elementos que se encuentran en el mismo periodo en la tabla periódica, tienen en común:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) mismo número de electrones de valencia b) misma configuración electrónica c) mismo número de niveles atómicos d) mismo valor de sus números cuánticos

<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Los elementos del bloque A que se encuentran en el mismo grupo o familia, tiene en común:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) mismo número de electrones de valencia b) misma configuración electrónica c) mismo número de niveles atómicos d) mismo valor de sus números cuánticos
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Los elementos de la familia de los Halógenos presentan preferentemente el número de oxidación más común:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) +1 b) +7 c) -7 d) -1
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Los metales, son elementos que tienden a ____ electrones, adquiriendo carga ____, por lo que se ____, y forman ____:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) ceder – negativa – reducen - aniones b) ganar – negativa – oxidan - cationes c) ceder – positiva – reducen - aniones d) ceder – positiva – oxidan – cationes
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Los No metales, son elementos que tienden a ____ electrones, adquiriendo carga ____, por lo que se ____, y forman ____:</p> <ul style="list-style-type: none"> a) ceder – negativa – reducen - aniones b) ganar – negativa – reducen - aniones c) ceder – positiva – oxidan - aniones d) ganar – positiva – oxidan – cationes

<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Para un átomo que tiene la configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$; los valores de sus 4 números cuánticos para el electrón diferencial son:</p> <p>a) $n=3, l=0, m=-1, s=+ \frac{1}{2}$ b) $n=3, l=1, m=+1, s= + \frac{1}{2}$ c) $n=3, l=0, m=0, s= + \frac{1}{2}$ d) $n=3, l=1, m=0, s= - \frac{1}{2}$</p>
<p>Unidad 3 Tabla periódica-QI</p>	<p>Un átomo que tiene por número atómico $Z=35$ y número de masa $A= 72$; debe contener:</p> <div data-bbox="1157 565 1339 748" data-label="Chemical-Block"> <p>The image shows a square box representing an element from the periodic table. In the top-left corner is the atomic number '35'. In the center is the chemical symbol 'Br' in a large, bold font. In the bottom-left corner is the mass number '72'.</p> </div> <p>a) 35 protones, 35 neutrones y 37electrones b) 35 electrones, 35 protones y 37 neutrones c) 35 neutrones, 35 protones y 37 electrones d) 35 electrones, 35neutrones y 37protones</p>
<p>Unidad 4 Enlace Químico-QI</p>	<p>Son ejemplos de sustancias que presentan enlace iónico:</p> <p>a) NaCl, KI b) SnO, P₂O₅ c) KF, H₂O d) CaS, N₂O₅</p>

Unidad 4 Enlace Químico-QI	En qué tipo de enlace la diferencia de electronegatividad es de cero: a) iónico b) covalente polar c) covalente no polar d) covalente coordinado
Unidad 4 Enlace Químico-QI	En cuál de las siguientes opciones, se hallan sustancias con enlace covalente no polar: a) KO, Al ₂ O ₃ b) Cu-Cu, Pb-Pb c) H ₂ O, HCl d) N ₂ , O ₂
Unidad 4 Enlace Químico-QI	En qué tipo de enlace uno de los átomos es parcialmente positivo y el otro es parcialmente negativo: a) covalente no polar b) iónico c) covalente polar d) metálico
Unidad 4 Enlace Químico-QI	Tipo de enlace que se forma por la unión de un átomo metálico con uno no metálico: a) covalente no polar b) metálico c) iónico d) por puente de hidrógeno

Unidad 4 Enlace Químico-QI	¿Qué tipo de enlace? tiene la sustancia NH ₃ : a) metálico b) covalente polar c) iónico d) covalente no polar
Unidad 4 Enlace Químico-QI	Cuál de las siguientes sustancias presenta doble covalencia: a) NaCl b) HCl c) N ₂ d) CO ₂
Unidad 4 Enlace Químico-QI	Qué diferencia de electronegatividad se presenta en las sustancias con enlace covalente polar: a) mayor de 0 y menor de 1.7 b) igual a cero c) igual o mayor de 1.7 d) menor de cero
Unidad 4 Enlace Químico-QI	Cuál de las siguientes propiedades corresponde a una sustancia con enlace covalente polar: a) tienen temperaturas de fusión y ebullición elevadas b) no conducen la electricidad c) son conductores de la electricidad cuando están en solución acuosa d) son dúctiles y maleables

<p>Unidad 4 Enlace Químico-QI</p>	<p>De las siguientes sustancias ¿cuál corresponde a un enlace covalente coordinado?</p> <p>a) SO₂ b) N₂ c) SnO d) CO₂</p>
<p>Unidad 5 Nomenclatura de compuestos inorgánicos- QI</p>	<p>La hematita Fe₂O₃, es un mineral de hierro, su nombre según la nomenclatura tradicional es:</p> <p>a) Óxido de Fierro (II) b) Óxido Férrico c) Anhídrido Férrico d) Óxido de Fierro (III)</p>
<p>Unidad 5 Nomenclatura de compuestos inorgánicos- QI</p>	<p>Identifica la sustancia cuyo nombre y fórmula están correctamente escritos.</p> <p>a) FeS Sulfito de hierro (II) b) Mg₃N₂ Nitrito de magnesio c) KNO₂ Nitrato de potasio d) FeCl₃ Cloruro de hierro (III)</p>
<p>Unidad 5 Nomenclatura de compuestos inorgánicos- QI</p>	<p>Es la opción que presenta únicamente hidrácidos:</p> <p>a) H₂SO₄, NaOH, HCl b) NH₃, LiOH, HI c) H₂S, HF, HBr d) HNO₃, H₂SO₄, H₃PO₄</p>

Unidad 5 Nomenclatura de compuestos inorgánicos- QI	Es la fórmula de una oxisal: a) NaClO_4 b) KCl c) NaOH d) KH
Unidad 5 Nomenclatura de compuestos inorgánicos- QI	Un anhídrido resulta de la combinación de: a) metal + oxígeno b) metal + hidrógeno c) no metal + agua d) no metal + oxígeno
Unidad 5 Nomenclatura de compuestos inorgánicos- QI	El compuesto H_2SO_4 corresponde a la función química: a) anhídrido b) sal binaria c) oxiácido d) oxisal
Unidad 5 Nomenclatura de compuestos inorgánicos- QI	Es el número de oxidación del cromo en el compuesto $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ a) +6 b) +7 c) +1 d) +2

<p>Unidad 5 Nomenclatura de compuestos inorgánicos- QI</p>	<p>Es el nombre del compuesto $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$</p> <p>a) Nitrato de cobre I b) Nitrito de cobre I c) Nitrato de cobre II d) Nitrito de cobre II</p>
<p>Unidad 5 Nomenclatura de compuestos inorgánicos- QI</p>	<p>En los hidruros el hidrogeno funciona con número de oxidación</p> <p>a) +1 b) +2 c) -1 d) -2</p>
<p>Unidad 5 Nomenclatura de compuestos inorgánicos- QI</p>	<p>Es la función química que corresponde una base</p> <p>a) Oxido b) Hidruro c) Hidróxido d) Anhídrido</p>
<p>Unidad 6 Reacciones Químicas Inorgánicas-QI</p>	<p>Seleccionar el tipo de reacción que incluye una flecha de doble sentido en una ecuación química.</p> <p>a) Reversible b) Irreversible c) Espontánea d) No espontánea</p>
<p>Unidad 6 Reacciones Químicas Inorgánicas-QI</p>	<p>Seleccionar el tipo de reacción química que representa la siguiente ecuación</p> $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$ <p>a) Síntesis b) Metátesis c) Descomposición d) Sustitución simple</p>

<p>Unidad 6 Reacciones Químicas Inorgánicas-QI</p>	<p>Relacionar el símbolo con su significado en una reacción química</p> <table style="margin-left: auto; margin-right: auto; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: left; padding: 5px;">SIMBOLO</th> <th style="text-align: left; padding: 5px;">SIGNIFICADO</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="padding: 5px;">1.- </td> <td style="padding: 5px;">A.- Desprendimiento de gas</td> </tr> <tr> <td style="padding: 5px;">2.- </td> <td style="padding: 5px;">B.- Formación de precipitado</td> </tr> <tr> <td style="padding: 5px;">3.- </td> <td style="padding: 5px;">C.- Aplicación de calor</td> </tr> <tr> <td style="padding: 5px;">4.- </td> <td style="padding: 5px;">D.- Reacción reversible</td> </tr> </tbody> </table> <p style="margin-top: 20px;">a) 1B, 2A, 3C, 4D c) 1C, 2D, 3B, 4A</p> <p style="margin-left: 150px; margin-top: 20px;">b) 1B, 2D, 3A, 4C d) 1C, 2D, 3A, 4B</p>	SIMBOLO	SIGNIFICADO	1.-	A.- Desprendimiento de gas	2.-	B.- Formación de precipitado	3.-	C.- Aplicación de calor	4.-	D.- Reacción reversible
SIMBOLO	SIGNIFICADO										
1.-	A.- Desprendimiento de gas										
2.-	B.- Formación de precipitado										
3.-	C.- Aplicación de calor										
4.-	D.- Reacción reversible										
<p>Unidad 6 Reacciones Químicas Inorgánicas-QI</p>	<p>Asociar la ecuación química con el tipo de reacción:</p> <table style="margin-left: auto; margin-right: auto; border-collapse: collapse; width: 100%;"> <thead> <tr> <th style="text-align: left; padding: 5px;">Ecuación química</th> <th style="text-align: left; padding: 5px;">Tipo de reacción</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="padding: 5px;">1.- $Fe + O_2 \rightarrow FeO$</td> <td style="padding: 5px;">A. Descomposición</td> </tr> <tr> <td style="padding: 5px;">2.- $2PbO_{2(s)} \rightarrow PbO_{(s)} + O_{2(g)}$</td> <td style="padding: 5px;">B. Doble sustitución</td> </tr> <tr> <td style="padding: 5px;">3.- $Al_{(s)} + 3H_2SO_{4(g)} \rightarrow H_{2(g)} + Al_2(SO_4)_{3(ac)}$</td> <td style="padding: 5px;">C. Síntesis</td> </tr> <tr> <td style="padding: 5px;">2.- $NH_4Cl_{(ac)} + H_2O_{(l)} \rightarrow NH_4OH_{(ac)} + HCl_{(ac)}$</td> <td style="padding: 5px;">D. Simple sustitución</td> </tr> </tbody> </table> <p style="margin-top: 20px;">a) 1B, 2D, 3D, 4A c) 1D, 2A, 3B, 4C</p> <p style="margin-left: 150px; margin-top: 20px;">b) 1C, 2A, 3D, 4B d) 1A, 2B, 3C, 4D</p>	Ecuación química	Tipo de reacción	1.- $Fe + O_2 \rightarrow FeO$	A. Descomposición	2.- $2PbO_{2(s)} \rightarrow PbO_{(s)} + O_{2(g)}$	B. Doble sustitución	3.- $Al_{(s)} + 3H_2SO_{4(g)} \rightarrow H_{2(g)} + Al_2(SO_4)_{3(ac)}$	C. Síntesis	2.- $NH_4Cl_{(ac)} + H_2O_{(l)} \rightarrow NH_4OH_{(ac)} + HCl_{(ac)}$	D. Simple sustitución
Ecuación química	Tipo de reacción										
1.- $Fe + O_2 \rightarrow FeO$	A. Descomposición										
2.- $2PbO_{2(s)} \rightarrow PbO_{(s)} + O_{2(g)}$	B. Doble sustitución										
3.- $Al_{(s)} + 3H_2SO_{4(g)} \rightarrow H_{2(g)} + Al_2(SO_4)_{3(ac)}$	C. Síntesis										
2.- $NH_4Cl_{(ac)} + H_2O_{(l)} \rightarrow NH_4OH_{(ac)} + HCl_{(ac)}$	D. Simple sustitución										

<p>Unidad 6 Reacciones Químicas Inorgánicas-QI</p>	<p>Relacionar el modelo de reacción con el producto formado.</p> <table border="0" style="width: 100%;"> <thead> <tr> <th style="text-align: center;">Modelo de reacción</th> <th style="text-align: center;">Producto</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="vertical-align: top;"> 1.- Metal + hidrógeno 2.- No metal + oxígeno 3.- Óxido metálico + agua 4.- Óxido no metálico + agua </td> <td style="vertical-align: top;"> A.- Hidruro B.- Oxiácido C.- Hidróxido D.- Anhídrido </td> </tr> <tr> <td style="vertical-align: top;"> a) 1B, 2A, 3C, 4D c) 1A, 2D, 3C, 4B </td> <td style="vertical-align: top;"> b) 1B, 2D, 3A, 4C d) 1A, 2B, 3D, 4C </td> </tr> </tbody> </table>	Modelo de reacción	Producto	1.- Metal + hidrógeno 2.- No metal + oxígeno 3.- Óxido metálico + agua 4.- Óxido no metálico + agua	A.- Hidruro B.- Oxiácido C.- Hidróxido D.- Anhídrido	a) 1B, 2A, 3C, 4D c) 1A, 2D, 3C, 4B	b) 1B, 2D, 3A, 4C d) 1A, 2B, 3D, 4C
Modelo de reacción	Producto						
1.- Metal + hidrógeno 2.- No metal + oxígeno 3.- Óxido metálico + agua 4.- Óxido no metálico + agua	A.- Hidruro B.- Oxiácido C.- Hidróxido D.- Anhídrido						
a) 1B, 2A, 3C, 4D c) 1A, 2D, 3C, 4B	b) 1B, 2D, 3A, 4C d) 1A, 2B, 3D, 4C						
<p>Unidad 6 Reacciones Químicas Inorgánicas-QI</p>	<p>Las ecuaciones químicas nos dan información de las propiedades físicas y químicas de los compuestos que intervienen en ellas, por medio de signos auxiliares ¿Qué representan los signos \uparrow y Δ respectivamente?</p> <table border="0" style="width: 100%;"> <tbody> <tr> <td style="vertical-align: top;"> a) Calor – sólido que precipita c) Calor – gas que se desprende </td> <td style="vertical-align: top;"> b) Sólido que precipita - Calor d) Gas que se desprende – Calor </td> </tr> </tbody> </table>	a) Calor – sólido que precipita c) Calor – gas que se desprende	b) Sólido que precipita - Calor d) Gas que se desprende – Calor				
a) Calor – sólido que precipita c) Calor – gas que se desprende	b) Sólido que precipita - Calor d) Gas que se desprende – Calor						
<p>Unidad 6 Reacciones Químicas Inorgánicas-QI</p>	<p>Selecciona el tipo de reacción que corresponde: $4\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Na}_2\text{O}$</p> <table border="0" style="width: 100%;"> <tbody> <tr> <td style="vertical-align: top;"> a) Síntesis c) Sustitución simple </td> <td style="vertical-align: top;"> b) Descomposición d) Metátesis </td> </tr> </tbody> </table>	a) Síntesis c) Sustitución simple	b) Descomposición d) Metátesis				
a) Síntesis c) Sustitución simple	b) Descomposición d) Metátesis						