

Campo de Pensamiento Científico (Química 11)



LA ENFERMEDAD, UN NEGOCIO PARA LA INDUSTRIA FARMACÉUTICA

La mayor parte de las empresas farmacéuticas tienen carácter internacional y están presentes en muchos países a través de sus filiales. El sector es tecnológicamente muy adelantado y abarca la biología, bioquímica, ingeniería, microbiología, farmacia y farmacología, medicina, enfermería, física, etc. Esta industria desarrolla actividades de investigación y desarrollo (I+D), producción, control de calidad, marketing, representación médica, relaciones públicas o administración.

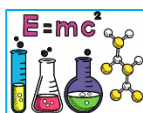
La globalización le ha permitido maximizar sus beneficios ya que compran las materias primas en los países donde son más baratas (países en vías de desarrollo), instalan sus fábricas en donde las condiciones laborales son más ventajosas y venden sus productos fundamentalmente en los países donde la población tiene mayor poder adquisitivo y los servicios de salud están más desarrollados.



La industria farmacéutica, encargada de la producción y comercialización de medicamentos, es uno de los sectores económicos más importantes del mundo. La Lista Fortune (500 mayores empresas del mundo) mostraba en 2002 que el volumen de beneficios de las 10 mayores farmacéuticas superaba los beneficios acumulados por las otras 490 empresas. El mercado farmacéutico supera las ganancias por ventas de armas o las telecomunicaciones. Por cada dólar invertido en fabricar un medicamento se obtienen mil de ganancias, gracias a que si alguien necesita una medicina y dispone de recursos la compra. El mercado farmacéutico está dominado por grandes empresas de los países industrializados, a pesar de los avances de algunas naciones en desarrollo y acapara una gran parte del mercado mundial gracias al control de la innovación y el desarrollo. El sector farmacéutico se encuentra en continuo crecimiento y se caracteriza por una competencia oligopólica en la que 25 empresas controlan cerca del 50% del mercado mundial. La capacidad competitiva se basa en la investigación y desarrollo (I + D), en la apropiación de las ganancias mediante el sistema de patentes y en el control de las cadenas de comercialización de los medicamentos.

CONTINUARA.....

GRADO 11 – SEMANA 1 – TEMA: REACCIONES QUÍMICAS



REACCIONES QUÍMICAS

Las reacciones químicas suceden cuando se rompen o se forman enlaces químicos entre los átomos. Las sustancias que participan en una reacción química se conocen como los reactivos, y las sustancias que se producen al final de la reacción se conocen como los productos. Se dibuja una flecha entre los reactivos y los productos para indicar la dirección de la reacción química, aunque una reacción química no siempre es una "vía de un solo sentido". A su expresión gráfica se le da el nombre de ecuación química:



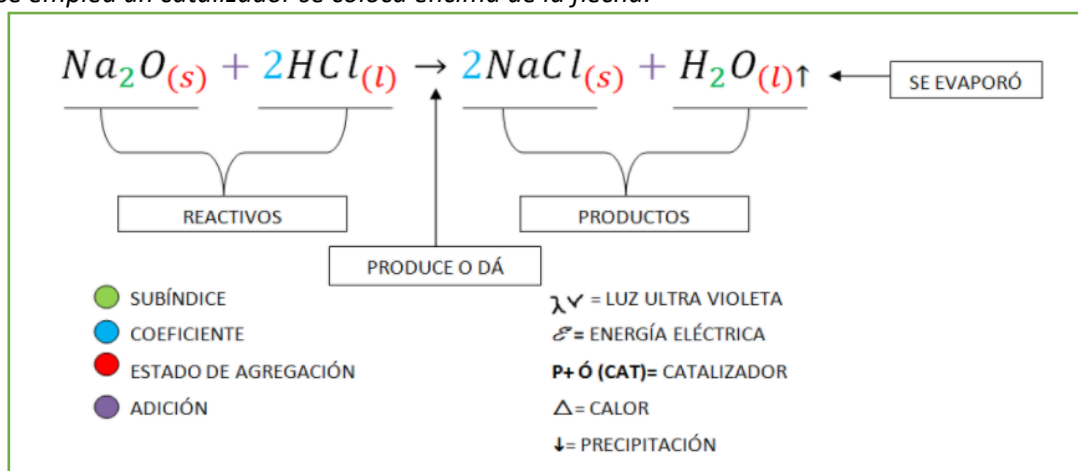
REACTIVOS



PRODUCTOS

Con frecuencia se usan símbolos especiales en las ecuaciones químicas, para proporcionar información acerca de las sustancias que intervienen, o las condiciones de la reacción.

- El signo '+' se lee como 'reacciona con' y la flecha significa 'produce o nos da' (\rightarrow); la flecha doble (\leftrightarrow) indica que la reacción se verifica en ambas direcciones y establece un equilibrio entre los reactivos y los productos.
- El estado físico de los reactivos y de los productos se indica mediante los siguientes símbolos. (s) sólidos, (acu) solución acuosa, (l) líquido, (g) gas.
- La siguiente flecha \uparrow indica el gas que se desprende, se coloca después de la sustancia. Y la siguiente flecha \downarrow indica precipitado sólido que se forma.
- Para indicar que se suministra calor a la reacción se coloca sobre la flecha la letra delta mayúscula Δ y si se emplea un catalizador se coloca encima de la flecha.

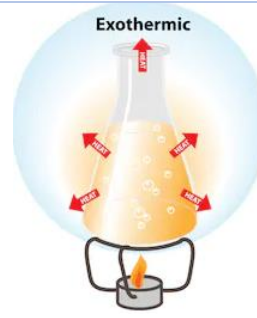
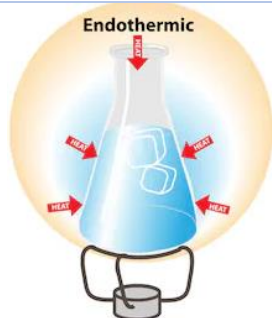


CLASIFICACIÓN DE LAS REACCIONES QUÍMICAS:

Las reacciones químicas tienen diversas clasificaciones:

- Tipos de reacciones químicas según el intercambio de energía:

REACCIONES ENDOTÉRMICAS	REACCIONES EXOTÉRMICAS
<p>Las reacciones endotérmicas son reacciones químicas que necesitan el suministro de energía calórica para que ocurran. Para que los reactivos se transformen en productos, estas reacciones absorben calor. Para identificar una reacción endotérmica se observará en los reactivos los siguientes símbolos en los reactivos:</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Un triángulo símbolo de calor en los reactivos. ✓ La palabra calor o energía en los reactivos. ✓ si la entalpia (calor de reacción) tiene un valor mayor que 0. <p>Ejemplo:</p> $\text{A} + \text{B} + \text{calor } (\Delta) \rightarrow \text{C} + \text{D}$ <p>Reactantes Productos</p> <p>Ejemplo</p> $\text{Fe} + \text{S} + (\Delta) \rightarrow \text{FeS}$	<p>Una reacción exotérmica es aquella que cuando ocurre libera energía en forma de calor o luz al ambiente. Para identificar una reacción endotérmica se observará en los reactivos los siguientes símbolos en los reactivos:</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Un triángulo símbolo de calor en los productos. ✓ La palabra calor o energía en los productos. ✓ si la entalpia (calor de reacción) tiene un valor menor que 0. <p>Ejemplo:</p> $\text{A} + \text{B} \rightarrow \text{C} + \text{D} + \text{calor } (\Delta)$ <p>Reactantes Productos</p> <p>Ejemplo</p> $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2 + (\Delta)$



b. Tipos de reacciones químicas según el sentido de la reacción:

REACCIONES REVERSIBLES	REACCIONES IRREVERSIBLES
<p>Son aquellas las cuales se realizan de forma simultánea en los dos sentidos, es decir, a medida que se forman los productos estos reaccionan para dar lugar a los reactivos.</p> <p>Se representa con una flecha en doble sentido: (\leftarrow \rightarrow, \rightleftharpoons)</p> $A \rightleftharpoons B$ <p>Ejemplo:</p> $H_2 + N_2 \rightleftharpoons NH_3$	<p>son aquellas en las cuales los reactivos reaccionan para formar los productos, pero los productos no pueden reaccionar para dar lugar a los reactivos.</p> <p>Se representaba con una flecha de un solo sentido: (\rightarrow)</p> $A + B \rightarrow C$ <p>Ejemplo:</p> $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$

c. Tipos de reacciones químicas según el proceso químico:

ADICIÓN O SÍNTESIS	DESCOMPOSICIÓN	DESPLAZAMIENTO
<p>Cuando dos o más reactivos se combinan para formar un producto o un compuesto.</p> $A + X \rightarrow AX$ <p>Ejemplo:</p> $H_2 + I_2 \rightleftharpoons 2HI$	<p>Es aquella en la que, de una sustancia única y compleja, se descompone en dos o más sustancias sencillas.</p> $AX \rightarrow A + X$ <p>Ejemplo:</p> $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO$	<p>Tienen lugar cuando siendo uno de los reactivos una sustancia simple o elemento, actúa sobre un compuesto desplazando a uno de sus elementos y ocupando el lugar de éste en la correspondiente molécula.</p> $A + BX \rightarrow AX + B$ <p>Ejemplo:</p> $2HCl + Zn \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

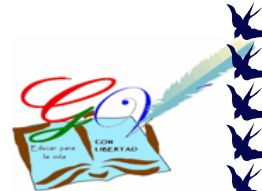
DOBLE DESPLAZAMIENTO	COMBUSTIÓN
<p>Se producen entre dos compuestos y equivalen a un intercambio o sustitución mutua de elementos que da lugar a dos nuevas sustancias químicas análogas a las primeras.</p> $AX + BY \rightarrow AY + BX$ <p>Ejemplo:</p> $ZnO + 2HNO_3 \rightarrow Zn(NO_3)_2 + H_2O$	<p>se producen en compuestos que poseen carbono e hidrogeno y a veces oxígeno; arden en el aire produciendo agua y dióxido de carbono.</p> $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$



ACTIVIDADES POR DESARROLLAR

- Con base a la lectura “LA ENFERMEDAD, UN NEGOCIO PARA LA INDUSTRIA FARMACÉUTICA” Extraiga la idea principal de cada párrafo:

a. Párrafo 1 _____

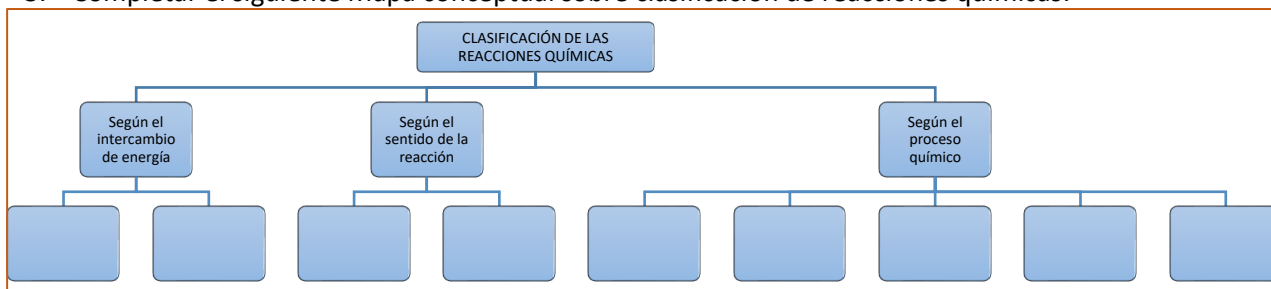


- b. Párrafo 2 _____
- c. Párrafo 3: _____
- d. Párrafo 4 _____

2. Identifica en las siguientes ecuaciones químicas cuáles son los reactivos y cuáles son los productos.

- a. $N_2 + O_2 \rightarrow 2NO$ Reactivos: _____ Productos: _____
- b. $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$ Reactivos: _____ Productos: _____
- c. $PbO_2 + 2H_2SO_4 + Pb \rightarrow 2PbSO_4 + 2H_2O$ Reactivos: _____ Productos: _____
- d. $6CO_2 + 6H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6$ Reactivos: _____ Productos: _____
- e. $NaCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl + NaNO_3$ Reactivos: _____ Productos: _____

3. Completar el siguiente Mapa conceptual sobre clasificación de reacciones químicas:



4. Completar el siguiente cuadro:

Reacción	Tipo de flecha	Estado físico reactivos	Estado físico productos	Precipitado o desprende gas	Catalizador o calor
$2AgBr_{(s)} + Cl_{2(g)} \xrightarrow{\Delta} 2AgCl_{(s)} + Br_{2(g)}$					
$CH_{4(g)} + 2O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)} \uparrow$					
$NaCl_{(ac)} + NaNO_{3(ac)} \rightarrow AgCl_{(s)} \downarrow + NaNO_{3(ac)}$					
$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$					
$KClO_{3(ac)} \xrightarrow{MnO_2, \Delta} 2KCl_{(s)} + 3O_{2(g)} \uparrow$					
$PbCl_{2(ac)} + H_2S_{(g)} \rightarrow PbS_{(s)} \downarrow + 2HCl_{(ac)}$					

5. Identifica en las siguientes reacciones químicas si son endotérmicas, exotérmicas, reversibles e irreversibles:

Según intercambio de energía	$(NH_4)_2Cr_2O_7 + \text{energía} \rightarrow N_2 + 4H_2O + Cr_2O_3$	
	$2CH_3OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 2H_2O + \text{calor}$	
	$2H_2O + \text{energía} \rightarrow 2H_2 + O_2 \quad (\Delta H = +285 \text{ kJ/mol de agua})$	
	$2NaOH + H_2SO_4 \rightarrow 2H_2O + Na_2SO_4 + \Delta$	
	$2Al_2O_3 + 3C + \Delta \rightarrow 4Al + 3CO$	
Según el sentido de la reacción	$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	
	$2C + O_2 \rightleftharpoons 2CO$	
	$2NaCl + CaCO_3 \rightleftharpoons Na_2CO_3 + CaCl_2$	
	$2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2$	

6. Relaciona las reacciones de la columna A con los tipos de reacciones de la columna B

COLUMNA A

- $2CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$ _____
- $CaCO_3 \rightarrow CO_2 + CaO$ _____
- $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$ _____
- $NaCl + AgNO_3 \rightarrow NaNO_3 + AgCl$ _____
- $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ _____

COLUMNA B

- a. Desplazamiento
- b. Combinación
- c. Doble desplazamiento
- d. Descomposición
- e. Combustión.

7. Completar la siguiente tabla e identificar el tipo de reacción química según el proceso químico:

GRADO 11 – SEMANA 1 – TEMA: REACCIONES QUÍMICAS

REACCION	TIPO DE REACCION	REACTIVOS	PRODUCTOS
$Zn + CuCl_2 \rightarrow ZnCl_2 + Cu$			
$C + O_2 \rightarrow CO_2$			
$2NaClO_3 \rightarrow 2NaCl + 3O_2$			
$Na_2CO_3 + 10H_2O \rightarrow Na_2CO_3 + 10H_2O$			
$CaCl_2 + 2NaOH \rightarrow Ca(OH)_2 + 2NaCl$			
$2HCl + 2Ni \rightarrow 2NiCl + H_2$			
$2C_4H_{10(g)} + 13O_{2(g)} \rightarrow 8CO_{2(g)} + 10H_2O_{(g)}$			
$CaCO_{3(g)} \rightarrow CaO(s) + CO_{2(g)}$			



AUTOEVALUACIÓN

VALORA TU APRENDIZAJE		SI	NO	A VECES
1.Cognitivo	Identifica como se representa las reacciones químicas, cuáles son sus símbolos y su clasificación.			
2.Procedimental	Relaciona las reacciones químicas con actividades de la vida cotidiana o sus labores agrícolas.			
3.Actitudinal	El estudiante demuestra una buena actitud para el desarrollo de las actividades.			

