

# PS03A-enseñar sobre

## Químico Reacciones

El profesor Brian Lab PS03A  
Hecho por: StarMaterials Coach

5/20/23, 3:27 PM

### 1 - ¿Qué es una reacción química? reaccior? Page 1

Para 1



Los átomos se combinan en una nueva manera de hacer algo nuevo.

5/20/23, 3:27 PM

### 2 - ¿Cómo se reacciones químicas escrita en Page 1

una forma abreviada?

Párrafo 2

TABLE 1.3 Some Common Elements and Their Symbols

Carbon	C	Aluminum	Al	Copper	Cu (from latin)
Fluorine	F	Berkelium	Bk	Iron	Fe (from latin)
Hydrogen	H	Calcium	Ca	Lead	Pb (from latin)
Sulfur	S	Chlorine	Cl	Mercury	Hg (from latin)
Nitrogen	N	Helium	He	Potassium	K (from latin)
Oxygen	O	Magnesium	Mg	Silver	Ag (from latin)
Phosphorus	P	Plutonium	Pu	Selenium	Se (from latin)
Rubidium	Rb	Silicon	Si	Tin	Sn (from latin)

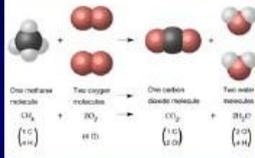
Los elementos se marcan con una carta de una, dos o tres símbolo - la primera letra siempre es mayúscula.

5/20/23, 3:27 PM

### 3 - Lista dos cosas a la necesaria para predecir un Page 1

químico reacción producto.

Para 3



Podemos predecir una reacción contando los átomos y el equilibrio de una ecuación química.

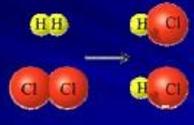
5/20/23, 3:27 PM

### 4 - Cuando los compuestos independientes en un Page 1

reacción, Lo que pasa después la

Para 7

reacción?



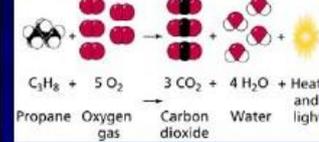
Se forman enlaces químicos nuevos después de una reacción química.

5/20/23, 3:27 PM

### 5 - Lista tres formas en que los químicos pueden Page 2

describir un reacción química.

Para 8,9,10



Los químicos pueden hacer un dibujo, escribir una ecuación de palabra o escribir en química 'abreviada' una reacción química.

5/20/23, 3:27 PM

### 6 - ¿Qué es el ley de conservación de Page 2

masa y por qué es esta importante?

Página 2

Párrafo 11



En cualquier reacción química, todo el material al principio hay después de la reacción. Nada se crea ni se destruye.

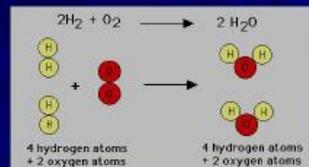
5/20/23, 3:27 PM

### 7 - En una reacción química, ¿cómo hace el Page 2

número total de átomos cambian?

Página 2

Párrafo 12



El número de átomos en el comienzo de una reacción es igual al mismo número después.

5/20/23, 3:27 PM

### 8 - En las ecuaciones químicas de equilibrio, lo Page 2

dos tipos de números se utilizan para hacer

Página 2

asegurarse de que los átomos son todos equilibrado?

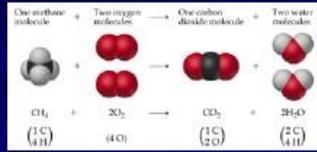


Usado equilibrar ecuaciones conociendo los subíndices (Número de átomos en una molécula)

Usado para equilibrar coeficientes (el número de moléculas)

5/20/23, 3:27 PM

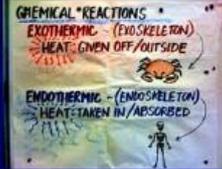
9 - ¿Cómo se **subíndices diferentes de coeficientes** en una ecuación química? Página 2  
Párrafo 13



Subíndices son el número de átomos en una molécula.  
Coeficientes son el número de moléculas en una reacción.

©2004 J.D. Pata

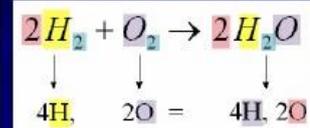
10 - ¿Qué es una buena manera de **recordar "exo" y "endo"** reacciones térmicas correctamente? Página 2  
Párrafo 16



Exo - es la energía de salir - o salir.  
Endo es el otro camino.

©2004 J.D. Pata

Wrap It Up - Dibujar y colorear un **equilibrado** ecuación química. Página 2  
Párrafo 16



©2004 J.D. Pata

Gracias por su atención.

