



Nombre: Abril Amely Valdez Maas:

Materia: Biomatemáticas

Segundo Semestre

Lic.En Medicina Humana

Qfb: Royber fernando Bermudez trejo

Tarea: Super nota



BALANCEO DE SUSTANCIAS POR EL MÉTODO DE TANTEO

consiste en igualar el número y clase de átomos, iones o moléculas reactantes con los productos a fin de cumplir la Ley de la conservación de la materia.



1=Ca=1

1=H=2

1=Cl=2

1=Ca=1

2=H=2

2=Cl=2

Enlistamos los elementos de tal manera que podamos ver si estos se encuentran equilibrados de ambos lados: Como podemos observar el hidrógeno y el cloro están desbalanceados.

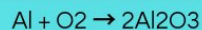
Entonces se debe colocar un coeficiente que al multiplicarlo por 1 de como resultado 2, del lado donde está la deficiencia de átomos, que en este caso sería el de los reactantes. Entonces se coloca un 2 adelante del HCl, quedando:



Enlistamos

1=Al=2

2=O=3



Ahora queda del lado de los productos:

Al = 4

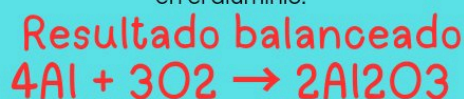
O = 6

Finalmente balanceo del lado de los reactantes colocando coeficientes tanto en el oxígeno como en el aluminio:



4=Al=4

6=O=6



Enlistamos

1=H=2

1=O=1

2=H=2

1=O=1

Resultado balanceado



Universidad de Guanajuato. (s/f). CLASE 1 - Balanceo por tanteo. Ugto.mx. Recuperado el 7 de junio de 2023, de https://oa.ugto.mx/oa/oa-rg-0001375/clase_1__balanceo_por_tanteo.html