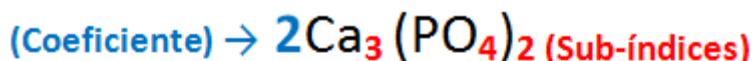


Trabajo practico nº12

1) Investigue en internet que significa balancear una ecuación química, no olvides anotar la fuente

REGLAS PARA EL BALANCEO POR TANTEO

- Toda ecuación química consta de reaccionantes y productos.
- Para balancear una ecuación química se colocan delante de las fórmulas, unos números llamados coeficientes, de tal manera que el número de átomos en ambos miembros de la ecuación sea exactamente igual.
- El coeficiente 1 no se coloca, ya que se sobreentiende.
- Los coeficientes afectan a toda la sustancia que preceden.
- Los coeficientes multiplican a los sub-índices que presentan las fórmulas.
- En caso de que un compuesto tenga paréntesis, el coeficiente multiplicará al sub-índice y luego este multiplicará a los sub-índices que están dentro del paréntesis.
- El hidrógeno y el oxígeno se balancean al final (aunque hay excepciones) porque generalmente forman agua (sustancia de relleno).
- En algunos casos es recomendable empezar a balancear los metales, luego los no metales (que no sean oxígeno e hidrógeno), seguido del oxígeno y finalmente el hidrógeno.

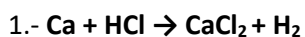


Esto significa que hay:

6 átomos de calcio

4 átomos de fósforo

16 átomos de oxígeno

EJERCICIOS RESUELTOS

Esta es muy sencilla, como podemos observar el hidrógeno y el cloro están desbalanceados.

DEL LADO DE LOS REACTANTES HAY:

Ca = 1

H = 1

Cl = 1

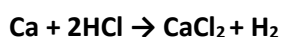
DEL LADO DE LOS PRODUCTOS HAY:

Ca = 1

H = 2

Cl = 2

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 reactivos. Por tal razón, se coloca un 2 adelante del HCl, quedando:



2) Resolver:

