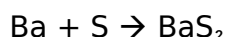


Pri urejanju enačb morate upoštevati zgolj eno pravilo:

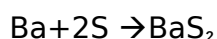
Število atomov mora biti enako na levi (reaktanti) in na desni strani (produkti) enako!

Poglejmo na preprostem primeru:

Barij reagira z žveplom in nastane barijev disulfid.



Število atomov žvepla ni enako, zato enačimo tako da damo žveplu na levi 2

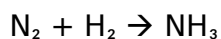


Število žvepla je na obeh straneh enako ($2 \times 1 = 2$) zato je enačba urejena. Spreminjamo lahko le sprednjo številko

Dušik reagira z vodikom kot produkt nastane amonijak

POZOR!!! Dušik in vodik sta dvoatomni molekuli zato moramo pripisati ₂ tudi če v besedilu ne piše.

Poleg dušika in vodika pa so še dvoatomne molekule: I₂, Cl₂, O₂, Br₂, F₂

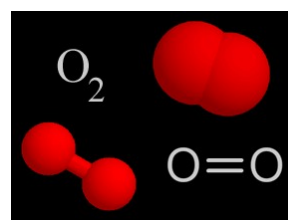


2 atoma dušika

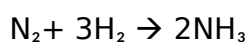
1 atom dušika

2 atoma vodika

3 atomi vodika



Uredimo tako da bodo atomi na obeh straneh enaki:

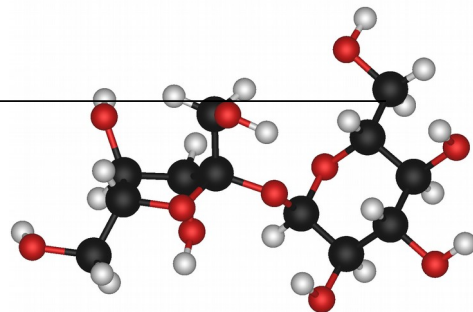


2 atoma dušika

2(2x1) atomov dušika

6 (3x2) atomov vodika

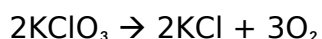
6(2x3) atomov vodika



Kalijev klorat (KClO_3) razpade na kalijev klorid in na neznan plin



Včasih so alkimisti mislili da lahko iz enega elementa pridobijo drugega (na primer iz ogljika zlato) vendar sedaj vemo da to nikakor ni mogoče, zato sklepamo na se lahko iz KClO_3 razvije le kisik, ker drugega plina ni pri reaktantih!



Povzetki in dodatni napotki pri pisanju enačb

- pazi na dvoatomne molekule
- karbonati imajo formulo CO_3 (npr. kalcijev karbonat CaCO_3)
- kadar je v enačbi gorenje moraš enačbi dodati kisik

VAJE:

Zapiši in uredi enačbe

- Vodik reagira z kisikom in nastane vodikov peroksid (H_2O_2)
- Dinatrijev oksid nastane pri spajanju kisika in natrija
- $\text{NaNO}_3 \rightarrow \text{Na} + \text{NO}_2$
- Zapiši in uredi enačbo fotosinteze.

