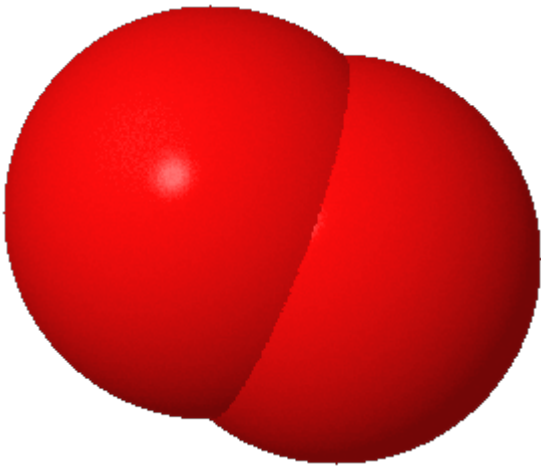


Kemiallinen reaktio ja yhdisteet (kesken)

Tiivistelmä

- Tässä
- Tässä
 - alaotsikko
- Jatkuu

Tehtävät



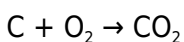
Happimolekyylissä on kaksi happiatomia sitoutuneena toisiinsa.

Kaikki aine koostuu atomeista, mutta käytännössä vain jalokaasut ovat atomina yksin. Esimerkiksi happikaasussa on aina kaksi happiatomia sitoutuneena toisiinsa. Toisaalta esimerkiksi typpimolekyylissä on kaksi typpiatomia sitoutuneena toisiinsa. Tällaisia atomien välisiä sidoksia kutsutaan **kemiallisiksi sidoksiksi**.

Jos yksi hiiliatomi ja happimolekyyli törmäävät toisiinsa, ne voivat **reagoida** toistensa kanssa.

Kemiallisessa reaktiossa atomien välisiä sidoksia katkeaa ja muodostuu uusia sidoksia.

Näin muodostuu täysin uusia aineita. Hiilen ja hapen välistä reaktiota voidaan kuvata seuraavasti:



Tai sanallisesti ilmaistuna

Hiili + happi → Hiilidioksidi

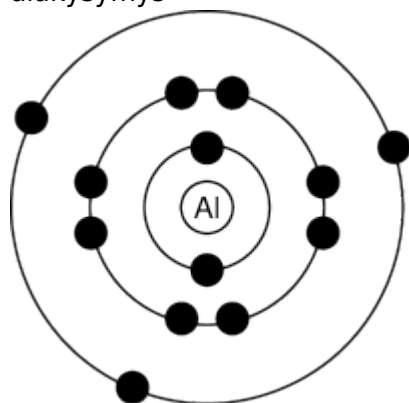
Samalla reaktiossa voi vapautua energiaa. Tässä kemiallisessa reaktiossa kaksi ainetta reagoivat, jolloin **aineet muuttuvat toiseksi aineiksi**. Reaktiossa kaksi alkuainetta yhdistyy. Reaktiossa muodostuneessa hiilidioksissa on **kahta eri alkuainetta**, joten kyseessä on **yhdiste**.

Otsikko 2

Osaatko?

1. Kysymys.
 1. Alakysymys?
 2. Alakysymys?
2. Kysymys 2.
 1. Alakysymys
 2. Alakysymys.

1. Vastaukset.
 1. alakysymyksen vastaus
 2. jne
2. Kysymys 2
 1. alakysymys



From:

<https://opetus.wiki/> - **Opetus.Wiki**

Permanent link:

https://opetus.wiki/doku.php/kemia:kemiallinen_reaktio_ja_yhdisteet

Last update: **02/08/2021 15:12**

