

KE 4. Kemiällinen reaktio - testaa osaamisesi



Testin tiedot

Ei rajoitusta yritystä

7 kysymystä

Paras yritys huomioidaan

Enimmäispistemäärä **18**

Lähetys **ei ole anonymi**

Kysymys 1

Yhdistä klikkaamalla "oikeat pari".

Katalyytti

on sähköä johtava liuos.

Ilotulitusraketin räjähtäminen

sen atomit luovuttavat elektroneja.

Palamisessa

on aine, joka nopeuttaa kemiallista reaktiota, mutta ei itse muutu siinä.

Elektrolyysissä

aine reagoi hapen kanssa.

Kun aine pelkistyy,

on raudan hapettumista.

Kun aine hapetuu,

on nopea kemiallinen reaktio.

Metallien sähkökemialliseen jännitesarjaan

tarkoittaa metallien hapettumista.

Raudan ruostuminen ja maatumisen

ovat hitaita kemiallisia reaktioita.

Ruostuminen

muodostuu uutta ainetta.

Elektrolyytti

sen atomit ottavat vastaan elektroneja.

Korroosio

metallit on järjestetty niiden reaktiivisuuden mukaan.

Kemiallisessa reaktiossa

sähkövirralla saadaan aikaan hapettumis-pelkistymis reaktioita

liuoksessa, jossa on ioneja.

Kysymys 2

Mitkä seuraavista asioista voivat nopeuttaa kemiallista reaktiota?

- sekoittaminen
- käytetään isompia palasia ainetta
- katalyytti
- laimennetaan aineita esim. vedellä
- lämpötilan muuttaminen

Kysymys 3

Mitkä seuraavista ovat kemiallisia reaktioita?

- Pyykin kuivattaminen
- Puun lahoaminen
- Akun lataaminen ja purkautuminen
- Raudan ruostuminen
- Kuparilevyn vihertyminen
- Yhteyttäminen
- Sokeriliuoksen valmistaminen
- Paperin repiminen
- Hengitys

Kysymys 4

Mitkä seuraavista metalleista on jaloja metalleja, jotka siis kestävät useimpia happoja?

- rauta
- platina
- sinkki
- alumiini
- kulta
- magnesium
- hopea
- kupari

Kysymys 5

Palamisessa reaktiotuotteena muodostuu aina oksideja.

- Tosi
- Epätosi

Kysymys 6

Mitä seuraavista tekijöistä palamiseen tarvitaan?

- happea
- typpeä
- riittävä lämpötila
- hiilidioksidia

Kysymys 7

Millä seuraavista voit sammuttaa rasvapalon?

- käsisammuttimella
- tukahduttamalla palon kannella tai sammutuspeitteellä
- vedellä