

1. Mita palaminen on?

2. Anna esimerkit hitaasta ja nopeasta palamisesta.

3. a) Luettele nopean palamisen edellytykset.

b) Miten nopea ja hidas palaminen eroavat toisistaan?

4. Mitkä aineista

MgO CO CO₂ H₂ H₂SO₄ O₂

ovat

a) yhdisteitä

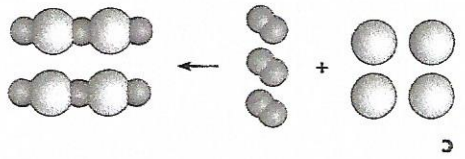
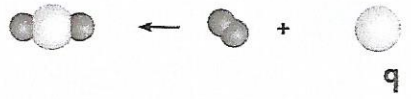
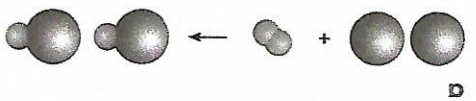
b) palamistuotteita

c) oksideja?

5. Kirjoita seuraavien palamisreaktioiden

reaktioyhtälöt sekä sanallisesti että

kemiallisin merkein.



lyily happi alumiini rikki

6. Selitä seuraavat tapahtumat:

a) Astonautit eivät saa nuotiota

palamaan kuussa.

b) Munkkien paistamisen käytettävä

ruokaöljy saattaa syttyä, vaikka

käytetään sähköliekkiä eikä avotulta.

c) Juomavettä saattaa palaa, vaikka

et näe liekkiä.

d) Ilmassa ja järvestä on happa.

Järvi ei hapesta huolimatta ylläpidä

palamista.

e) Avonaisessa kanisterissa oleva

benssiini saattaa leimahdtaa, vaikka

tulitikku sytytetään metrin päässä

kanisterista.

f) Jos varavaan takan pelti suljetaan

heti takan sytyttämisen jälkeen,

huoneistoon tulvi savua.

7. Kerro luokalle jokin tulipalloon liittyy

tapahtuma, josta olet kuullut tai luke-

nut tai jossa olet itse ollut mukana.

8. Internet-ohjelma

a) Selvitä tietolähteistä (internet, leh-

det), mitä laissa on säädetty palo-

varoitustimien määrästä asunnossa.

b) Ota selvää, kuinka monta palo-

varoitinta kotonasi on. Testaa niiden

kuunto. Onko palovaroittimia riittä-

västi?

c) Ota selvää, mitä eroa on palo- ja

häkävaroitinella. Mihin häkä-

varoitinta tarvitaan? Miten häkä-

varoitin tulisi sijoittaa?