

1. Palaminen on palavan aineen ja hapen välinen kemiallinen reaktio.

2. Nopea palaminen: nuotion palaminen  
Hidas palaminen: puun lahoaminen.

3.a) Nopean palamisen kolme ehtoa ovat: happi, palava aine ja riittävä lämpötila (vähintään syttymispiste tai leimahduspiste)

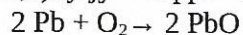
3b) eroa: Nopea palaminen tuottaa liekin, hidas palaminen on liekitöntä.

4) Yhdisteitä: MgO, CO, H<sub>2</sub>O, CO<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

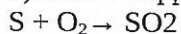
Palamistuotteita: MgO, CO, ja CO<sub>2</sub> (jonkin alkuaineen ja hapen yhdisteet)

Oksideja: MgO, CO, H<sub>2</sub>O ja CO<sub>2</sub> (palamistuote tarkoittaa samaa kuin oksidi)

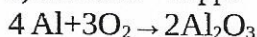
5.a) lyijy + happi → lyijyoksidi



b) rikki + happi → rikkidioksidi



c) alumiini + happi → alumiinioksidi



a) Jokaisen asunnon jokaisessa kerroksessa on oltava vähintään yksi toimiva palo-varoitin. (Lähde: <http://www.spek.fi/Suomeksi/Turvatietao/Paloturvallisuus/Jokakodin-paloturvallisuus/Palovaroitin>)

b) Palovaroittimen toiminta perustuu radioaktiiviseen alkuaineeseen nimeltä amerikium-241. Palovaroitin hälyttää, kun siihen kulkeutunut savu estää palovaroittimen sisällä olevaa heikkoa sähkövirtaa kulkemasta.

c) Palovaroitin varoittaa savusta. Häkä-varoitin varoittaa ilmassa olevasta häkä-kaasusta. Se ei varoita muista kaasusta tai savusta, eikä korvaa palovaroitinta