

ke1 - Kemia omassa elämässä ja elinympäristössä

jan.jansson@tyk.fi

Peda.net -osoite: bit.ly/tykaife ja valitse sitten Kemia > ke1

<i>pvm</i>	<i>aihe</i>	<i>sivut</i>	<i>kotitehtävät</i>
27.2.	Kemikaaleja on kotona ja työpaikalla kemialla ja kemikaaleja ympärillä	6-7	s. 9 t. 1, 2
1.3.	Varoitusmerkit kertovat vaarasta syttyminen ja sammuttaminen, paloturvallisuus		s. 13 t. 10, 11, 12
6.3.	Sulamispiste on aineen ominaisuus olomuodonmuutokset		s. 17 t. 18, 19, 20
8.3.	Alkemistit luokittelivat aineita historiallisia esimerkkejä, kemialliset merkit		s. 17 t. 21, 25
13.3.	Kaikilla alkuaineilla on erilaiset atomit atomi ja molekyyli, alkuaine ja yhdiste	18-19	s. 21 t. 28, 29 s. 25 t. 42
15.3.	Kaikki atomit koostuvat samanlaisista hiukkasista protonit ja elektronit, atomin rakenne	58-59	s. 21 t. 30, s. 61 t. 106, 108
20.3.	Epämetallit muodostavat tuttuja molekyylejä kovalenttinen sidos		s. 77 t. 136, 137, 142
22.3.	Suolat sulavat huonosti ionisidos	66-67	s. 69 t. 119, 121, 124
27.3.	Suolan vesiliuos johtaa sähköä ominaisuuksien tutkiminen		s. 73 t. 128, 133, s. 77 t. 139
3.4.	Vetyionit maistuvat kirpeiltä happamuus, pH	82-84	s. 85 t. 149, 152, 154
5.4.	Typpiyhdisteet pitää ottaa pois jätevedestä vedenpuhdistus		s. 13 t. 16, s. 21 t. 31, s. 73 t. 132
10.4.	KOE klo 17.00-20.20.		
13.4.	Kokeenpalautus juhlasalissa klo 16-18		

Kurssin läpäisemiseen vaaditaan i) riittävästi läsnäoloja (7/11) ja ii) hyväksytty koe

Kurssiarvosana perustuu kokeeseen (70%) ja tuntiaktiivisuuteen (30%). Tehtävät verkossa kuuluvat tuntiaktiivisuuteen.

Kemiaklinikka järjestetään ma klo 16.15-16.55 luokassa 48. Klinikassa voit kysyä apua kotitehtäviin tai muihin tehtäviin.

Poistumisohje hätätilanteen varalle: Luokista poistutaan palo-ovien taakse (eteläpääty). Savuun ei saa poistua. Kokoontuminen tapahtuu Paavo Nurmen patsaalla.