

KURSSIN TIEDOT

OPPIAINE	kemia
KOODI	ke1
NIMI	Kemia omassa elämässä ja elinympäristössä
AIKA	joka opetuspäivä klo 15.15-16.50
LUOKKA	48
OPETTAJA	Jan Jansson, jan.jansson@tyk.fi



OPISKELUMATERIAALI:

Peda.net Kurssin kaikki materiaali löytyy Peda.net -sivulta. Jos olet pois, voit tulostaa tunnin monisteen itse Peda.netistä. Mene osoitteeseen bit.ly/tykaipe Valitse Kemia ja ke1.

ARVIOINTI Kurssi arvioidaan numerolla (4-10). Kurssiarviointi perustuu kurssikokeeseen, sähköisiin kotitehtäviin ja tunnilla osoitettuun osaamiseen. Kokeen painoarvo on 60%, sähköisten tehtävien 20% ja tunnilla osoitetun osaamisen 20%.

KOULUN SÄÄNNÖT:

LÄSNÄOLO Ole läsnä jokaisella oppitunnilla. Kurssilla on 10 opetuskertaa ja koe. Oppitunnilla ei ole taukoa. Välitunti on tauko. Opettaja merkitsee poissaolot ja myöhästymiset Wilma-järjestelmään.

POISSAOLO Poissaoloja ei saa olla yli neljä (4) opetuskertaa (= yli 8 oppituntia). Jos poissaoloja on liikaa, kurssi voi keskeytyä.

MYÖHÄSTYMINEN Tule oppitunnille ajoissa. Älä myöhästy. Jos myöhästyit yli 20 minuuttia (tai olet muuten poissa oppitunnilta), opettaja voi merkitä sinulle poissaolon.

PUHELIN Matkapuhelin eli kännykkä täytyy olla oppitunnilla äänettömällä (= äänetön) ja kokeessa suljettu (= kiinni).
Oppitunnilla saa kuvata opettajan kalvoja, tekstiä taululla ja omia töitä, mutta ei toisia opiskelijoita.

REHELLISYYS:

LUNTTAAMINEN : Testissä ja kokeessa lunттаaminen tai lunттаamisen yritys on ehdottomasti kielletty! Lunттаamisesta tai sen yrityksestä tehdään **ilmoitus rehtorille**.

KOPIOINTI : Toisen opiskelijan vastausten kopiointi tai internetistä tekstin plagiointi on kielletty. Näiden sääntöjen rikkominen johtaa yleensä kurssisuorituksen keskeytymiseen.

TURVALLISUUS : Lue ohje hätätilanteisiin. Ohje on seinällä luokan oven luona. Hätätilanteessa mennään pois luokan ovesta vasemmalle palo-ovien taakse. Ulkona mennään tien yli Paavo Nurmen patsaalle.

SIISTEYS : Kun oppitunti loppuu, laita roskat roskakoriin, pöytä suoraan ja tuoli pöydän alle.

KURSSIN OHJELMA

<i>pvm</i>	<i>aihe</i>	<i>sivut</i>	<i>kotitehtävät</i>
21.11.	Varoitusmerkit kertovat vaarasta Kemikaalit kotona ja töissä, palamisen ehdot	50-52	2, 10, 96
22.11.	Sulamispiste on aineen ominaisuus Olomuodon muutoksien tutkiminen		19, 21, 95
26.11.	Alkemistit luokittelivat aineita alkuaineet historiassa ja nyt, metalli ja epämetalli		11, 25, 29
27.11.	Kaikilla alkuaineilla on erilaiset atomit atomi ja molekyyli, alkuaine ja yhdiste	18-20	20, 30, 33
28.11.	Kaikissa atomeissa on samoja hiukkasia protonit ja neutronit, elektronit ja elektronikuoret	58-60	28, 106, 109
29.11.	Epämetallit muodostavat tuttuja molekyyliä Kovalenttinen sidos on kaksi jaettua elektronia	74-76	108, 137, 142
3.12.	Suolat sulavat huonosti Ioni syntyy, kun atomi saa tai antaa elektronin	70-71	124, 128, 130
4.12.	Suolan vesiliuos johtaa sähköä Sidokset aiheuttavat aineen ominaisuudet		110, 119, 139
10.12.	Vetyionit maistuvat kirpeiltä pH johtuu hydroksidi- ja oksoniumioneista	82-84	152, 153, 154
11.12.	Typpiyhdisteet otetaan pois jätevedestä Rehevöityminen johtuu ravinteista		41, 43, 133
12.12.	KOE klo 15.15-16.50		

11.1. Kokeenpalautus juhlasalissa klo 16-18

25.1. Uusintakoe klo 17-20

TERVETULOA KURSSILLE!