

ÕPILASE NIMI

KOOL

MAAKOND

PUNKTIDE SUMMA

HINNE

PÕHIKOOLI EKSAAM

K E E M I A

7.06.2001

2p	3p	4p	6p	5p	4p	6p	4p	12p	14p	14p	3p	4p	3p	7p	9p
1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.	10.	11.	12.	13.	14.	15.	16.
PUNKTIDE ARV ÜLESANDETI															

MEELESPEA

1. Enne vastamist lugege küsimuste tekst korralikult läbi.
2. Eksamitöö kirjutage sinise või musta tindi või pastaga. Pliiatsiga kirjutatud ei arvestata.
3. **Arvutusülesannete lahendus esitage eksamitöös selgelt ja loetavalt vastava ülesande teksti järel.** Lahenduskäigus tuleb kindlasti näidata, missuguste arvudega tehted on sooritatud. Arvutusülesannete vastused esitage ülesande juures olevas kastikeses.
4. **Paranduste tegemisel ei ole lubatud numbreid üle kirjutada ega kastikesse juba kirjutatud vastust lihtsalt maha tõmmata.** Kastikeses oleva vastuse parandamiseks tuleb kogu kastikesele tõmmata peale selge kriips ning joonistada uus kastike eelmise kõrvale või kohale. Arvesse läheb uude kastikesse märgitud (või märkimata jäetud) vastus.

SOOVIME EDU!

ÜLESANNE 1 (2 punkti)

.....
komisjoni
märg

Märgi õige vastus ristikesega.

1. Korrosioon on

- a) terasest esemete valmistamine
- b) metalli kulumine pikaajalisel hõõrdumisel
- c) metallide keemiline hävimine ümbritseva keskkonna toimetel
- d) autopõhja värvimine

2. Oksiidideks nimetatakse

- a) hapniku ühendeid mõne teise elemendiga
- b) kõiki kahest elemendist koosnevaid ühendeid
- c) kõiki hapnikku sisaldavaid ühendeid
- d) hapniku ühendeid mittemetalliliste elementidega

ÜLESANNE 2 (3 punkti)

.....
komisjoni
märg

Lõpeta laused.

1. Ühe ja sama perioodi elementide aatomitel on ühesugune

.....

2. Ühe ja sama rühma elementide aatomitel on erinev

.....

3. Elementide aatomnumber ehk järjekorranumber perioodilisustabelis näitab.....

.....

ÜLESANNE 3 (4 punkti)

Vasta küsimustele.

.....
komisjoni
märke

1. Missuguseid reaktsioone nimetatakse redoksreaktsioonideks?

.....
.....

2. Missuguseid aineid nimetatakse hapeteks?

.....
.....

ÜLESANNE 4 (6 punkti)

Märgi iga elemendi sümboli kohale tema oksüdatsiooniaste

.....
komisjoni
märke



ÜLESANNE 5 (5 punkti)

Millised väited on õiged, millised valed? Kirjuta kastikesse "õige" või "vale".

.....
komisjoni
märke

1. Alumiinium on eriti kõva metall, millega saab kriimustada isegi klaasi

2. Elektri juhtmete valmistamiseks on üks paremaid materjale vask

3. Kuld on kergesti sulav metall, teda kasutatakse õnnevalamisel

4. Hõbe on üks paremaid peeglimetalle

5. Raud kui mehaaniliselt vastupidav metall on kasutusel konstruktsiooni- ja sillaehitusmaterjalina

ÜLESANNE 6 (4 punkti)

Missugused neli järgmistest materjalidest koosnevad peamiselt süsinikuühenditest: puit, seep, liiv, naatriumsulfaat, sai, searasv, keedusool, vesi?

.....
komisjoni
märg

Süsinikuühenditest koosnevad:

.....

ÜLESANNE 7 (6 punkti)

Millised toodud väited kinnitavad süsinikuühendite paljusust looduses (kirjuta kastikesse "+" või "-").

.....
komisjoni
märg

Süsinikuühendite paljususe põhjuseks on see, et

- a) süsinik esineb looduses mitme allotroobina
- b) süsiniku aatomid võivad moodustada mitmesuguse pikkuse ja kujuga ahelaid
- c) paljud süsinikuühendid põlevad hästi
- d) süsiniku aatomid võivad molekulis olla seotud mitmesuguste teiste elementide aatomitega
- e) süsinik on nii redutseerija kui ka oksüdeerija
- f) süsinik võib moodustada nii üksik-, kaksik- kui kolmiksidemeid

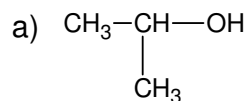
ÜLESANNE 8 (4 punkti)

Antud on ained valemiga C_3H_8 ja CH_2O . Joonista kummalegi üks struktuurivalem.

.....
komisjoni
märg

ÜLESANNE 9 (12 punkti)

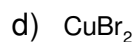
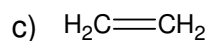
Määra aineklass (oksiid, hape, alus, sool, süsivesinik, alkohol).



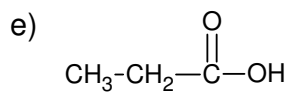
.....



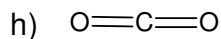
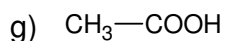
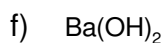
.....



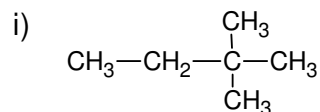
.....



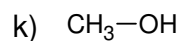
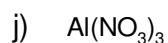
.....



.....



.....



.....

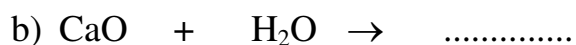
.....
komisjoni
märge

ÜLESANNE 10 (14 punkti)

Lõpeta ja tasakaalusta reaktsioonivõrrandid. Kirjuta valemite alla saaduste nimetused.



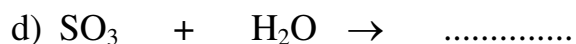
.....



.....



.....



.....

.....
komisjoni
märge

ÜLESANNE 11 (14 punkti)

Koosta ja tasakaalusta alltoodud reaktsioonide võrrandid. Vali lähteained nii, et reaktsioonid kindlasti toimuksid.

a) metall + hape

.....

b) alus + hape

.....

c) metall + hapnik

.....

.....
komisjoni
märke

ÜLESANNE 12 (3 punkti)

Kirjuta 3 lauset, mis selgitaksid kasvuhooneefekti teket ja tagajärgi.

.....
.....
.....
.....

.....
komisjoni
märke

ÜLESANNE 13 (4 punkti)

Mitu grammi 8,2 %-list lahust saab valmistada 32,8 grammist kaaliumnitraadist? Mitu grammi vett tuleb selleks võtta?

.....
komisjoni
märke

Vastus: lahust saab valmistada g; vett tuleb võtta g.

ÜLESANNE 14 (3 punkti)

Mitu mooli on 450 grammi vett?

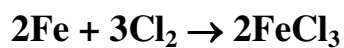
.....
komisjoni
märke

Vastus: mooli vett.

ÜLESANNE 15 (7 punkti)

**Mitu mooli ja mitu grammi raud(III)kloriidi tekib raua reageerimisel
134,4 dm³ klooriga?**

.....
komisjoni
märke

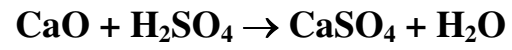


Vastus: tekib mooli ehk g raud(III)kloriidi.

ÜLESANNE 16 (9 punkti)

Mitu grammi kaltsiumoksiidi peab reageerima väävelhappega, et tekiks 34 kg kaltsiumsulfaati?

.....
komisjoni
märg



Vastus: g kaltsiumoksiidi.