# **1. test znanja – 3.a**

**skupina - A**

Ime in priimek: …………………………. št. točk ….. / 25 …….. %

Datum: OCENA ……...

Kriterij: 0-49% - 1, 50-62% - 2, 63-75% - 3, 76-88% - 4, 89-100% - 5

Pišite čitljivo. Pri računskih nalogah mora biti razviden potek reševanja!

Pri uporabi nedovoljenih pripomočkov ali kontaktiranju s sosedi, bo test ocenjen z oceno nezadostno (1)!

1. Bistremu vodnemu filtratu, dobljenem po razklopu neznane organske snovi z natrijem, smo dodali raztopino dušikove(V) kisline in srebrovega nitrata(V). Nastala je bela oborina. Kateri element smo dokazali s tem poskusom. Zapiši reakcijo, ki je pri tem potekla! [2]
2. Zapiši formule naslednjih spojin: [4]
* etilni ester metanojske kisline
* 2-amino propan
* 2-hidroksicikloheksanon
* etil-metilketon
1. Kako so hibridizirani posamezn C atomi v navedeni spojini spojini (but-2-enojska kislina? [4]
2. Naštej tipe strukturne izomerije. [3]
* …………………….
* …………………….
* …………………….
1. Kakšne izomere so navedeni pari spojin? [3]





1. Zakaj povišana temperatura vpliva na hitrost kemijske reakcije in kako? [2]
2. Kaj je značilno za radikal in pri kakšni cepitvi kemijske vezi nastane? [2]
3. Nariši graf, ki predstavlja endotermno kemijsko reakcijo, ter graf, ki ponazarja odvisnost energije vezi od vezne razdalje. Na obeh grafih označi s črko A točko, kjer ima sistem najnižjo energijo, in s črko B točko, kjer pride do cepitve vezi. Riši natančno!!! [4]
4. Kaj se dogaja pri kemijski realciji s substratom, če na njem izvajamo reacijo eliminacije?

[1]