**Test**

**Tremujori i tretë**

**Emër dhe mbiemër ………………………………………………………….**

1. Cilët nga alkenet e mëposhtme shfaq izomeri *cistrans?* [1]
	1. hekzen-1
	2. hekzen-2
	3. metil-3-buten-2
	4. dimetil-2, 3-penten-2
2. Tregoni se cila nga përbërjet e mëposhtme ka karbon kiral: [1]
	1. pentanol-1
	2. pentanol-2
	3. pentanol-3
	4. metil-2-butanol-1
	5. metil-3-butanol-2
	6. metil-3-butanol-1
3. Cila nga këto përbërje formon një precipitat me ngjyrë të verdhë kur reaksioni zhvillohet në mjedis bazik në prani të jodit? [1]
	1. Butanon
	2. etanalpentandion-2,4
	3. metanal
	4. propanol-2
	5. penaton-3
4. Shkruani formulën e zhvilluar të përbërjeve: [6]
	1. dietil-3,5-pentani
	2. trimetil-2,4,6-oktani
	3. etil-1-metil-3-benzen
	4. etil-2-hepten-3
	5. diklor-2,3-buten-2
	6. etil-4-pentin-2
5. **a.** Shkruani dhe emërtoni formulën e zhvilluar të produktit të formuar nga veprimi i propenit me tretësirën oksiduese(të ftohtë), të permanganatit të kaliumit në mjedis acid. [3]
6. Cili është ndikimi i tretësirës së permanganatit të kaliumit(të nxehtë) dhe në mjedis acid, tek alkenet. [1]
7. Pse ky reaksion ka rëndësi për kimistët? [1]
8. Klasifikoni reaksionet e mëposhtme në reaksione: **adicioni; eliminimi dhe zëvendësimi**. [7]
	1. CH3CH=CH2 + Br2 → CH3CHCH2Br
	2. CH3CH2OH + [0] → CH3CH0 + H2O
	3. CH3COOC2H5 + H2O ↔ CH3COOH + C2H5OH
	4. CH3CH2OH + HCl → CH3CH2Cl + H2O
	5. CH3CH2CH2OH H2SO4 → CH3CH2CH=CH2 + H2O
	6. CH3COOH + 4[H] → CH3CH2OH + H2O
	7. C2H5Br + H2O → C2H5OH + HBr
9. Përshkruani stadet e mekanizmit **SN1** të reaksionit të bashkëveprimit të brom-2-metil-2-propanit(halogjen terciar), me jonet hidroksil. [2]
10. Shkruani barazimet e reaksioneve për proceset që vijojnë .Për të gjitha substancat organike të përdoren formulat strukturore ose ato të zhvilluara:
11. Prodhimi i etanolit duke u nisur nga eteni. Përfshini dhe formulën e katalizatorit të përdorur. [2]
12. Djegia e plotë e etanolit në oksigjen. [2]
13. Dehidratimi i butanol-2, i cili kalon mbi Al2O3 të nxehtë. Shkruani tri reaksione, një për secilin produkt të mundshëm. [3]
14. Reaksioni i acidit etanoik me etanolin. Tregoni cili është katalizatori që përdoret, tipi i reaksionit dhe produktet. [4]
15. **a**. Acidi propanoik është një acid i dobët.
16. Shpjegoni pse është acid i dobët. [1]
17. Shkruani një barazim të reaksionit të bashkëveprimit të acidit propanoik me ujin. [2]
18. Kopjoni dhe plotësoni këto barazime për reaksionet tipike të acideve karboksilike.
19. CH3COOH+KOH →\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_+\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]
20. \_\_\_CH3COOH+Mg →\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_+\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [1]
21. acid propanoik+etanol → propanoat etili+ujë [2]
22. \_\_\_C6H5C00H+Na2CO3 →\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_+\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_+\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ [2]
23. Emërtoni kripërat që formohen gjatë reaksioneve në pikat b-i dhe b-ii. [1]
24. Një substancë X përbëhet nga 66.7% karbon,11.1% hidrogjen dhe 22.2 % oksigjen.
	1. Gjeni formulën empirike të substancës X. [5]
	2. Masa molekulare e krahasuar e substancës X është 72. Përcaktoni formulën e saj molekulare. [2]
	3. Jepni formulën e strukturës dhe emrat e tre izomerëve të X ,që janë përbërje karbonile. [3]
	4. Shpjegoni se si mund ta zbuloni elementin X në rrugë kimike. [3]

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Notat** | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| **Pikët** | 1 - 14 | 15 - 21 | 22 - 28 | 29 - 35 | 36 - 42 | 43 - 49 | 50 - 57 |