LËNDA: KIMI

KLASA: XI

PERIUDHA III (PRILL - QERSHOR)

SHKOLLA: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Tabela e specifikimeve (BLUE PRINT )

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Tematikat *(Konceptet)*** | **Pikë** | **Përqindje** | **Rezultatet e të nxënit**  | **Niveli****II** | **Niveli****III** | **Niveli IV** |
| **Përbërjet organike** | 15 | 50% | N2: Nxënësit njohin klasat kryesore të përbërjeve organike.N3: Nxënësit listojnë karakteristikat e klasave të përbërjeve organike.N4: Nxënësit realizojnë njehsime stekiometrike mbështetur në vetitë e këtyre klasave. | 1, 2, 3 | 7, 8 | 11 |
| **Përbërjet makromolekulare (polimeret)** | 15 | 50% | N2: Nxënësit tregojnë llojet e polimerizimit.N3: Nxënësit shkruajnë reaksionet e llojeve të polimerizimit.N4: Nxënësit analizojnë përdorimin e polimereve në jetën e përditshme. | 4, 5, 6 | 9, 10 | 12 |
| Pikët dhe përqindja totale | **30** | **100%** |  | **12 pikë****40%** | **12 pikë****40%** | **6 pikë****20%** |

**TEST**

**PERIUDHA III**

**Emri**:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Ndërtoni strukturat e mëposhtme: (4 pikë)**
2. dimetil -2,2- pentan;
3. propanol -2;
4. hekzen -3;
5. acidi dimetil -2,2- butanoik.
6. **Përfaqëson strukturën e një esteri: (1 pikë)**
7. C2H5 - OH
8. CH3COOH
9. HCOOCH3
10. C4H8.
11. **Jep reaksion adicioni me klorin: (1 pikë)**
12. propani
13. buteni
14. metanoli
15. acidi metanoik.
16. **Plotësoni vendin bosh: (3 pikë)**
17. Polimeret formohen nga bashkimi i \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
18. Najloni prodhohet nga polimerizimi me \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
19. Nga polimerizimi me adicion formohet \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
20. Tregoni rëndësinë e riciklimit të lëndëve plastike. **(1 pikë)**
21. Masa molare e një polieteni është 140 000 g/mol. Njehsoni shkallën e polimerizimit. **(2 pikë)**
22. Sa gram ujë formohet nga djegia e 1.12 litrave propan? **(2 pikë)**
23. **Shkruani produktet e këtyre reaksioneve: (4 pikë)**
24. propen + ujë;
25. etanol + acid klorhidrik;
26. acid etanoik + hidroksid natriumi;
27. acid metanoik + metanol.
28. **Lidh me shigjetë: (4 pikë)**

 **POLIMERI PËRDORIMI**

1. najloni **1-** prodhimi i tubave të ujit
2. polikloruri i vinilit **2-** prodhimi i qeseve plastike
3. polieten **3-** për prodhimin e tenxhereve
4. tefloni **4-** për veshjen e gomave të makinës

1. Ndërtoni strukturën e një polimeri natyror. **(2 pikë)**
2. Gjeni masën molare të një alkanoli që ka vetëm një grup OH dhe 7,4 gram të tij me natriumin metalik çlirojnë 1,12 litër hidrogjen, matur në kushte normale. **(3 pikë)**
3. Një polimer përmban elementet C dhe H. Masa molare mesatare e tij është 2800 g/mol. Ky polimer përmban 100 mbetje të monomerit. Cila është formula e monomerit? Ndërtoni strukturën e polimerit. **(3 pikë)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Vlerësimi | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| Pikë | 0 – 7 | 8 - 11 | 12 – 15 | 16 – 19 | 20 – 23 | 24 – 27 | 28 – 30 |