LËNDA: KIMI

KLASA: X

PERIUDHA II (JANAR - MARS)

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

Tabela e specifikimeve (BLUEPRINT)

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Tematikat *(Konceptet)*** | **Pikë** | **Përqindje** | **Rezultatet e të nxënit** | **Niveli**  **II** | **Niveli**  **III** | **Niveli IV** |
| **Lidhja kimike** | 10 | 50% | N2: Nxënësi njeh llojet e lidhjeve kimike.  N3: Nxënësi përshkruan llojet e lidhjeve kimike.  N4: Nxënësi përcakton format gjeometrike të molekulave. | 1, 2, 3, 4 | 9 | 13 |
| **Ligji i ruajtjes së masës dhe barazimet kimike** | 4 | 21% | N2: Nxënësi shkruan një reaksion kimik dhe e kthen atë në barazim kimik.  N3: Nxënësi zbaton saktë formulat për njehsimin e numrit të moleve, masës dhe vëllimit.  N4: Nxënësi analizon njehsime stekiometrike. | 5, 6 | 10 |  |
| **Moli dhe masa molare** | 6 | 29% | N2: Nxënësi njeh konceptet për molin dhe numrin e Avogadros.  N3: Nxënësi përcakton formulat empirike dhe molekulare.  N4: Nxënësi realizon njehsime stekiometrike për përqendrimin molar, rendimentin e një reaksioni dhe pastërtinë e një produkti. | 7, 8 | 11, 12 |  |
| Pikët dhe përqindja totale | **20** | **100%** |  | **8 pikë**  **40%** | **8 pikë**  **40%** | **4 pikë**  **20%** |

**Test**

**Periudha II**

**Klasa X**

**Lënda: Kimi**

**Emër mbiemër:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

1. **Lidhje kovalente dyfishe përmban molekula: (1 pikë)**
2. H2
3. Cl2
4. N2
5. O2.
6. **Lidhja jonike takohet në molekulën e: (1 pikë)**
7. MgCl2
8. CH4
9. H2S
10. F2.
11. **Me cilin element klori formon lidhje kovalente: (1 pikë)**
12. Ba
13. O
14. Na
15. Li.
16. **Forma gjeometrike për molekulën e H2O është: (1 pikë)**
17. tetraedër
18. lineare
19. trekëndore planare
20. këndore.
21. **Në 200 ml tretësirë NaOH ndodhen të tretura 12 g NaOH. Sa molare është kjo tretësirë? (1 pikë)**
22. 1 M
23. 2 M
24. 1.5 M
25. 0.5 M.
26. **Përqindja e hekurit në molekulën e Fe2O3 është: (1 pikë)**
27. **70%**
28. **60%**
29. **50%**
30. **40%.**
31. **Numri i moleve të 180 g ujë është: (1 pikë)**
32. 1
33. 5
34. 10
35. 15.

1. **Vëllimi që zënë 32 g metan është: (1 pikë)**
2. 4,48 litra
3. 44,8 litra
4. 2,24 litra
5. 22,4 litra.
6. **Janë dhënë formulat molekulare të përbërjeve SiO2, BF3 dhe NaBr. (2 pikë)**
7. Përcaktoni karakterin e lidhjes kimike.
8. Përcaktoni molekulën me lidhje dyfishe.
9. **Sa litra N2 dhe H2 duhen për të prodhuar 68 g NH3 sipas reaksionit kimik:**

**N2 + H2 🡪 NH3 (2 pikë)**

1. **Kemi një përbërje, molekula e së cilës përmban karbon (54.54%), oksigjen (36.36%) dhe hidrogjen (9.1%). Përcaktoni formulën empirike. (2 pikë)**
2. **Gjeni: (2 pikë)**
3. sa atome O2 gjenden në 328 g Ca(NO3)2;
4. ku ka më shumë atome hidrogjeni, në 18 g H2O apo në 17 g NH3.

1. **Jepen elementet C (P2, Gr.IVA) dhe Cl (P3, Gr.VIIA). (4 pikë)**
2. Tregoni molekulën që formohet nga kombinimi i këtyre dy elementeve.
3. Tregoni lidhjen kimike që realizohet midis dy atomeve.
4. Tregoni formën gjeometrike të molekulës.
5. Përcaktoni këndin valentor.

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Vlerësimi | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| Pikë | 0 – 5 | 6 - 8 | 9 – 11 | 12 – 14 | 15 – 16 | 17 – 18 | 19 – 20 |