**TEST**

**PERIUDHA III**

**Emër Mbiemër:** ­­­­­­­\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_­­­­­­­­

**1. Klasifiko** në dukuri **fizike e kimike**: avullimi i ujit, ndryshkja e hekurit, djegia e shkrepëses,

shkrirja e gjalpit. **(4 pikë)**

**2.** Vendos **koeficientët**, duke i kthyer skemat e reaksioneve në **barazime kimike: (4 pikë)**

|  |  |
| --- | --- |
| **Skema e reaksionit kimik** | **Barazimi kimik** |
| H2 + Br2 → HBr |  |
| Ca + N2 → C3N2 |  |
| CaO + H2O → Ca(OH)2 |  |
| Al2O3→ Al + O2 |  |

**3**. Në skemën e reaksionit të mëposhtëm:

CaCO3 + HCl = CaCl2 + **CO2↑ +** H2O **(4 pikë)**

1. **Barazo** reaksionin
2. Përcakto **reaktantë**t dhe **produktet** e reaksionit
3. Trego cili është **gazi** që çlirohet
4. Si mund ta **hetojmë** gazin e çliruar?

**4.** Një nxënës nuk ishte i bindur në lidhje me **ligjin e ruajtjes së masës**. Ai grumbulloi të dhënat e mëposhtme gjatë zhvillimit të reaksioneve kimike: **(6 pikë)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Eksperimenti 1** | | **Eksperimenti 2** | |
| 10 ml **acid klorhidrik** u hodhën në  10 ml **hidroksid natriumi**.  U vendos treguesi universal.  Ngjyra ndryshoi nga e kuqe në jeshile. | | 10 ml **acid klorhidrik** u hodhën në 3 g **karbonat kalciumi**.  U dalluan bulëza/shkumëzim sapo ato ranë në kontakt me njëra-tjetrën. | |
| Masa para | 21 g | Masa para | 13g |
| Masa pas | 21g | Masa pas | 10g |

1. **Shkruaj** me **fjalë** **dhe formula** reaksionet në të **2** eksperimentet.
2. **Shpjego** pse ka **humbje të masës** në eksperimentin 2 dhe jo në eksperimentin 1?

**5. Plotëso tabelën: (4 pikë)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Formula** | **Emërtimi** | **Elementet përbërëse/nr i atomeve** |
| **Na2O** |  |  |
| **Mg(OH)2** |  |  |

**6. Shkruaj formulat** për: 2 okside, 2 acide, 2 baza, 2 kripëra dhe **emërtoji** ato. **(4 pikë)**

**7.** **Trego 4** shenja që tregojnë se ka ndodhur **reaksion kimik**. **(2 pikë)**

**8.** **Klasifiko** substancat e mëposhtme në: **okside, acide, baza, kripëra: (4 pikë)**

NaCl, H2CO3, KOH, Na2O, SO2, H2SO3, Mg(OH)2, KNO3

**9**. Shkruani **barazimet** e reaksioneve për **kalimet** e mëposhtme: **(8 pikë)**

Al → Al2O3→ AlCl3 →Al(OH)3 →Al2O3

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nota | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| Pikët | 10-14 | 15-19 | 20-25 | 26-30 | 31-35 | 36-40 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Njohuritë** | **Rezultatet e të nxënit**  Nxënësi: | **Niveli II**  i arritjes së kompetencave | **Niveli III**  i arritjes së kompetencave | **Niveli IV**  i arritjes së kompetencave |
| Shndërrimet fizike dhe kimike  LRM | * **Klasifikon** në dukuri fizike e kimike shembujt e dhënë. | U 1 (4) |  |  |
| * **Barazon** skemat e reaksioneve të dhëna. |  | U 2 (4) |  |
| * **Barazon** skemën e reaksionit. * **Përcakton** reaktantët dhe produktet. * **Tregon** gazin që çlirohet dhe si **hetohet** ai. | U 3 (2) | U 3 (2) |  |
| * **Shkruan** reaksionet me anë të formulave. * **Argumenton LRM** | U 4 (2) | U 4 (4) |  |
| * **Plotëson** tabelën për emërtimin e përbërjeve. | U 5 (2) | U 5 (2) |  |
| * **Shkruan** dhe **emërton** formulat për 2: okside, acide, baza, kripëra. |  |  | U 6 (4) |
| * **Liston** shenja që tregojnë se ka ndodhur reaksion kimik. | U 7 (2) |  |  |
| * **Klasifikon** përbërjet në: **okside, acide, baza, kripëra.** | U 8 (4) |  |  |
| * **Shkruan** barazimet e reaksioneve për kalimet e dhëna. |  | U 9 (4) | U 9 (4) |
| **Pikët totale**  **të testit** | **100% = 40 pikë** | **40%=16 pikё** | **40%=16 pikё** | 2**0% = 8 pikё** |

**TABELA E SPECIFIKIMEVE (BLUE-PRINT)**

**LËNDA: KIMI VIII**

**TEST: PERIUDHA III**

**MËSUESE E LËNDËS:**

**TABELA E PIKËVE:**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nota** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** |
| **Pikët** | 0 - 9 | 10 - 14 | 15 - 19 | 20 -25 | 26 - 30 | 31 - 35 | 36 - 40 |
| **%** | ˂ 25 | 25 -40 | 40 -55 | 55 - 70 | 70 - 85 | 85 - 95 | 95 - 100 |