**TEST**

**PERIUDHA II**

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

1. **Plotëso** fjalitë: **(5 pikë)**
   * Radhët horizontale në sistemin periodik quhen dhe janë \_\_\_\_\_\_\_\_.
   * Formula kimike tregon \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ e atomeve dhe \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ e atomeve të secilit element.
   * Për të përcaktuar mjedisin e tretësirave përdoren\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .
   * Oksidet janë përbërje \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ të cilat kanë në përbërje elementet:

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ dhe \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ose \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

* + Disa prej vetive të acideve janë: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

1. Shkruani **formulat** molekulare të përbërjeve: **(4 pikë)**
2. hidroksid kaliumi
3. klorur hekuri (II)
4. oksid natriumi
5. acid klorhidrik

1. **Shkruani** dhe **emërtoni** formulat për 2: okside, acide, baza, kripëra. **(4 pikë)**

|  |  |
| --- | --- |
| **OKSIDE** | **ACIDE** |
|  |  |
|  |  |
| **BAZA** | **KRIPËRA** |
|  |  |
|  |  |

1. **Klasifiko** substancat e mëposhtme në: **okside, acide, baza, kripëra. Emërtoji. (10 pikë)**

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

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| OKSIDE | ACIDE | BAZA | KRIPËRA |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

1. **Plotëso** tabelën. **(6 pikë)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **pH** | **Mjedis acid** | **Mjedis bazik** | **Mjedis asnjanës** | **Ngjyra e lakmuesit** | **Ngjyra e dëftuesit universal** |
| 5.5 |  |  |  |  |  |
| 9 |  |  |  |  |  |
| 7 |  |  |  |  |  |

1. **Plotëso** reaksionet e asnjanësimit. Emërto kripën e formuar: **(4 pikë)**
   * HNO3 dhe Ca(OH)2
   * H2SO4 dhe KOH
2. Përcakto me **(1)** fjalitë që i përkasin **metaleve** dhe **(2) jometaleve. (4 pikë)**
   * Janë të qëndrueshme dhe të forta. ( )
   * Ndodhen në gjendje të gaztë, të ngurtë dhe të lëngët. ( )
   * Shkrijnë në temperatura të ulëta. ( )
   * Nuk përcjellin nxehtësinë dhe elektricitetin. ( )
   * Janë të ftohta kur i prekim. ( )

* Nuk lëshojnë tingull kur goditen. ( )
* Nuk e kthejnë dritën. ( )
* Kanë pikë shkrirje të lartë. ( )

1. Gjej përkatësinë (1),(2) : **(2 pikë)**

* + Azot **1.** Metal
  + Kalcium **2.** Jometal
  + Natrium
  + Klor

1. **Plotëso** formulat: **(6 pikë)**

(për të shkruar formulën e kripës kombino acid + bazë)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Okside** | **Acide** | **baza** | **Kripëra** |
| NaI , OII | * NO3- | KI |  |
| FeII , OII | * SO42- | MgII |  |
| CIV , OII | * S2- | FeIII |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nota** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** |
| **Pikët** | 0-10 | 11-16 | 17-22 | 23-28 | 29-34 | 35-39 | 40-45 |

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

**LËNDA: KIMI VIII**

**TEST: PERIUDHA II**

**MËSUESE E LËNDËS:**

**TABELA E PIKËVE:**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nota** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** |
| **Pikët** | 0 - 10 | 11 - 16 | 17 - 22 | 23 -28 | 29 - 34 | 35 - 39 | 40 - 45 |
| **%** | ˂ 25 | 25 -40 | 40 -55 | 55 - 70 | 70 - 85 | 85 - 95 | 95 - 100 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Njohuritë** | **Rezultatet e të nxënit**  Nxënësi: | **Niveli II**  i arritjes së kompetencave | **Niveli III**  i arritjes së kompetencave | **Niveli IV**  i arritjes së kompetencave |
| Aktiviteti i metaleve  Kripërat | * **Plotëson** fjalitë me fjalët/**koncepte** që mungojnë | U 1 (5) |  |  |
| * **Shkruan** **formulat** molekulare të përbërjeve: |  | U 2 (4) |  |
| * **Shkruan** dhe **emërton** formulat për 2 :okside, acide, baza, kripëra. | U 3 (2) | U 3 (2) |  |
| * **Klasifikon** përbërjet në: **okside, acide, baza, kripëra** * **Emërton** përbërjet inorganike. | U 4 (2) | U 4 (8) |  |
| * **Plotëson** tabelën për vlera të Ph të ndryshme. | U 5 (3) | U 5 (3) |  |
| * **Plotëson** reaksionet e asnjanësimit. * **Emërton** kripën e formuar. |  |  | U 6 (4) |
| * **Përcakton** fjalitë që i përkasin metaleve e jometaleve. | U 7 (4) |  |  |
| * Në simbolet e dhëna **përcakton** metalet e jometalet. | U 8 (2) |  |  |
| * **Plotëson** formulat e përbërjeve kur jepen jonet përkatëse . * **Emërton** përbërjet |  | U 9 (1) | U 9 (5) |
| **Pikët totale**  **të testit** | **100% = 45 pikë** | **40%=18 pikё** | **40%=18 pikё** | 2**0% = 9 pikё** |