**TEST**

**PERIUDHA I**

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

**1.** Jepet “kutia” e elementit me Z = 20. **Listo** të dhënat për këtë element (nr. elektroneve, protoneve, neutroneve, ngarkesën e bërthamës, A, Z, shpërndarjen elektronike, grupin, periodën), duke argumentuar përgjigjen. **(6 pikë)**

**2.** **Plotëso** fjalitë me fjalët që mungojnë: **(5 pikë)**

- Bërthama e një atomi përbëhet nga \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ dhe \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

- Numri atomik Z tregon numrin e \_\_\_\_\_\_\_, numrin e \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ dhe vendin \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

- Sistemi periodik përbëhet nga \_\_\_\_\_ perioda dhe \_\_\_\_\_\_\_ grupe.

- Reaksionet ekzotermike dhe endotermike quhen reaksione \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

- Djegia është reaksion \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

**3. Listo** vetitë fizike e kimike për elementet e grupit **IA.** **(4 pikë)**

**4.** **Skico** ndërtimin e atomit. **(2 pikë)**

**5. Përshkruaj** me anë të një shembulli (nga lënda e biologjisë) vetitë e reaksioneve endotermike **(5 pikë)**

**6.** Gjatë djegies së 23 g natrium u çlirua 76,45 kJ nxehtësi. Sa nxehtësi çlirohet kur digjen 11,5 g natrium? **(4 pikë)**

**a.** Shkruani reaksionin termokimik.

**b.** Kryeni njehsimet

**7**. Përcakto **tipin** e reaksionit. **Interpreto** përgjigjen. **(4 pikë)**

C(ng) + O2(g)→ CO2(g) ∆H = -102 kJ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

CuO(ng) + C(g) → Cu(ng) + CO(l) + 187 kJ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

2H2O(l) → 2H2(g) + O2(g) ∆H = +572 kJ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

KClO3(ng) +123 kJ → KClO2(ng) + O2(g) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nota** | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| **Pikët** | 8 - 11 | 12 -15 | 16 -19 | 20 - 23 | 24-27 | 28-30 |

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

**LËNDA: KIMI XI**

**TEST: PERIUDHA I**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Njohuritë** | **Përqindja = Pikët** | **Rezultatet e të nxënit**  Nxënësi/ja : | **Niveli II**  i arritjes së kompetencave | **Niveli III**  i arritjes së kompetencave | **Niveli IV**  i arritjes së kompetencave |
| Vetitë e materies | **51% =**  **17 pikë** | * **Liston** të dhënat për këtë element (nr. elektroneve, protoneve, neutroneve, ngarkesën e bërthamës, A, Z,) | U 1  (2 pikë) |  |  |
| * **Skicon** shpërndarjen elektronike të atomit. |  | U 1  (3 pikë) |  |
| * **Përcakton** grupin, periodën, metal, jometal, gaz i plogët, duke argumentuar përgjigjen. |  |  | U 1  (1 pikë) |
| * **Plotëson** fjalitë me fjalët që mungojnë | U 2  (5 pikë) |  |  |
| * **Liston** vetitë fizike për elementet e grupit **IA,VIIA** | U 3  (2 pikë) |  |  |
| * **Shkruan** reaksione për të përshkruar veti kimike për elementet e grupit **IA,VIIA** |  | U 3  (2 pikë) |  |
| * **Skicon** ndërtimin e atomit dhe emërton pjesët përbërëse të tij. | U 4  (2 pikë) |  |  |
| Ndryshimet energjitike | **39% =**  **13 pikë** | * **Përshkruan** me anë të një shembulli (nga lënda e biologjisë) vetitë e reaksioneve ekzo/endotermike. * **Liston** karakteristikat e reaksioneve **(NII)** * **Ndërton e interpreton** grafikun **(NIII)** * **Shkruan** reaksionin **(N IV)** | U 5  (1 pikë) | U 5  (2 pikë) | U 5  (2 pikë) |
| * **Kryen njehsime** stekiometrike me anë të reaksione ekzotermike. * **Shkruan** reaksionin termokimik. * **Ndërton** përpjesëtimin. |  | U 6  (1 pikë) | U 6  (3 pikë) |
|  |  | * **Përcakton** tipin e reaksionit ekzo/endotermik. |  | U 7  (4 pikë) |  |
| **Pikët totale të testit** | **100%=**  **30 pikë** |  | **40% =**  **12 pikë** | **40% =**  **12 pikë** | 2**0% =**  **6 pikë** |