|  |
| --- |
| **TEST I**  **Lënda: Kimi 9**  **Kreu: I - II**  **Emër Mbiemër \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**   1. **Plotёsoni** fjalitё me fjalët që mungojnë: **( 5 pikё)**  * Bërthama e një atomi përbëhet nga \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ dhe \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. * Numri atomik Z tregon numrin e \_\_\_\_\_\_\_, numrin e \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ dhe vendin \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. * Sistemi periodik përbëhet nga \_\_\_\_\_ perioda dhe \_\_\_\_\_\_\_ grupe. * Elementet e grupit IA quhen \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_pasi formojnë \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ në bashkëveprim me \_\_\_\_\_\_\_\_ * Reaksionet ekzotermike dhe endotermike quhen reaksione \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  1. Shpjegoni fjalorin: **(5 pikë)**  * Efekt termik = * Djegie = * Numër mase = * Shtresa elektronike= * Gaze serë **=**  1. E vërtetë (V) apo e gabuar (G). Në fjalitë e gabuara shkruani fjalinë e vërtetë.   **(5 pikë)**   * Reaksioni i djegies së magnezit është reaksion endotermik * Numri i elektroneve është gjithmonë i barabartë me numrin e protoneve. * Elementet e grupit IA quhen alkaline. * Elementet e grupit VIIA quhen halogjene pasi formojnë baza të forta në bashkëveprim me ujin. * Efekti termik në reaksionet endotermike është pozitiv.  1. Rretho alternativën e saktë: **(1 pikë)**   **Reaksionet ekzotermike** janë:   1. Reaksionet që shoqërohen me marrje nxehtësie nga mjedisi. 2. Reaksionet që shoqërohen me çlirim nxehtësie në mjedis. 3. Reaksionet që kryejnë punë në mjedis. 4. Përcakto **tipin** e reaksionit. **Interpreto** përgjigjen. **(4 pikë)**   C(ng) + O2(g)→ CO2(g)  ∆H= -102kJ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  CuO(ng) + C(g) →Cu(ng) +CO(l) + 187kJ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  2H2O(l)→2H2(g) + O2(g) ∆H= +572kJ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  KClO3(ng) +123kJ → KClO2(ng) + O2(g) \_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_   1. Në reaksionin C(ng) + O2(g)→ CO2(g)  ∆H= -102kJ,sa do jetë sasia e energjisë nëse hyjnë në reaksion hyjnë 64 g oksigjen?  **(4 pikë)**   **7.** Gjatë djegies së 23 g natrium u çlirua 76,45kJ nxehtësi. Sa nxehtësi çlirohet kur digje 11,5 g natrium? **( 6 pikë )**  **a.** Shkruani reaksionin termokimik.  **b.** Kryeni njehsimet. |

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nota** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** |
| **Pikё** | 0 – 7.5 | 8- 11 | 12 - 15 | 16 -19 | 20 - 23 | 24 - 27 | 28 -30 |