**Test për tremujorin e tretë**

**Grupi A**

1. Shkruaj reaksionin e zëvendësimit njëfish ndërmjet:
   1. Zinkut dhe acidit klorhidrik 1 pikë
   2. Oksidit të hekurit me karbon 1 pikë
2. Shkruaj reaksionin e zëvendësimit ndërmjet bashkëveprimit të karbonatit të natriumit me acidin sulfurik. 2 pikë
3. Jep dy shembuj të formimit të:
   1. Një kloruri ndërmjet veprimit të kaliumit me klorin 1 pikë
   2. Një sulfati ndërmjet klorurit të bariumi me acidin sulfurik 2 pikë
4. Klasifiko reaksionet e mëposhtme
   1. Karbonat kalciumi → oksid kalciumi + dioksid karboni 1 pikë
   2. Natrium + oksigjen → peroksid natriumi 2 pikë
5. Listo dy kushte që ndodhin reaksionet kimike. 1 pikë
6. Plotëso fjalitë e mëposhtme.
   1. Katalizatori ............... shpejtësinë e reaksionit kimik quhet inhibitor. 1 pikë
   2. Grimcimi i substancave rrit shpejtësinë e reaksionit sepse ........... 1 pikë
7. Shpjego nëse ndodhin reaksionet e mëposhtme dhe pse. Plotëso barazimet e mëposhtme
   1. Zink + sulfat bakri → 2 pikë
   2. Nikel + klorur alumini → 1 pikë
   3. Magnez + klorur zinku → 2 pikë
   4. Hekur + sulfat magnezi → 1 pikë
8. Gjatë veprimit të 54 gramëve alumin me oksidin e hekurit trevalent çlirohet – 848 Kj.
   1. Sa kJ çlirohet kur në reaksion hyjnë 27 gram alumin? 3 pikë
   2. Shkruaj reaksionin kimik të këtij bashkëveprimi. 1 pikë
9. Ç’është fotosinteza. 1 pikë

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nota | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| Pikët | 1 – 6 | 7 – 9 | 10 – 12 | 13 – 15 | 16 – 18 | 19 – 21 | 22 – 24 |

**Grupi B**

1. Shkruaj reaksionin e zëvendësimit njëfish ndërmjet:
   1. Hekurit dhe acidit sulfurik 1 pikë
   2. Oksidit të kromit me alumin 1 pikë
2. Shkruaj reaksionin e zëvendësimit dyfish ndërmjet veprimit të hidroksidit të kaliumit me acidin nitrik. 2 pikë
3. Jep dy shembuj të formimit të:
   1. Një sulfuri ndërmjet veprimit të kaliumit me squfurin 1 pikë
   2. Një kloruri ndërmjet klorurit të karbonatit të natriumit me acidin klorhidrik 2 pikë
4. Klasifiko reaksionet e mëposhtme
   1. Karbon + oksigjen → dioksid karboni 1 pikë
   2. Karbonat magnezi → oksid magnezi + dioksid karboni 1 pikë
5. Listo dy faktorë që ndikojnë në shpejtimin e reaksionit kimik. 1 pikë
6. Plotëso fjalitë e mëposhtme.
   1. Katalizatori që rrit shpejtësinë e reaksionit quhet\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 1 pikë
   2. Rritja e temperaturës rrit shpejtësinë sepse \_\_\_\_\_\_\_\_\_ 1 pikë
7. Shpjego nëse reaksionet e mëposhtme zhvillohen ose jo dhe pse. Plotëso barazimet:
   1. hekur + nitrat bakri → 2 pikë
   2. zink + klorur magnezi → 1 pikë
   3. bakër + nitrat argjendi → 2 pikë
   4. argjend + klorur hekuri → 1 pikë
8. Gjatë shpërbërjes së 34 gramëve amoniakut me azot dhe hidrogjen thithet 92 kJ.
   1. Sa gram amoniak shpërbëhet kur thithet 184 kJ? 3 pikë
   2. Shkruaj reaksionin e shpërbërjes. 1 pikë
9. Ç’është frymëmarrja? 1 pikë

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nota | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| Pikët | 1 – 6 | 7 – 9 | 10 – 12 | 13 – 15 | 16 – 18 | 19 – 21 | 22 – 24 |