**Grupi A**

1. Shkruaj me fjalë dhe formula veprimin e natriumit me ujin. 2 pikë

Rregullo barazimin kimik. 2 pikë

1. Plotëso fjalinë e mëposhtme:

Reaksioni kur nga një substancë e vetme formohen dy ose më shumë substanca quhet............... 1 pikë

1. a) Klasifiko reaksioni e mëposhtëm

Fe + CuSo4 = FeSO4 + Cu 1 pikë

b) Përcakto procesin e oksidimit, agjentin reduktues. 2 pikë

c) Përcakto procesin e reduktimit, agjentin oksidues. 2 pikë

1. Gjatë elektrolizës së CuSO4 në ujë, shkruaj reaksionin që ndodh:
	1. në anodë 1 pikë
	2. në katodë 1 pikë
	3. reaksionin e përgjithshëm 1 pikë
2. Tretësira acide e ka pH 1 pikë

a) 1 b) 7 c) 9 d) 14

1. a) Shkruaj reaksionin e formimit të një oksidi bazik me fjalë dhe formula. 1 pikë

b) Shkruaj bashkëveprimin e tij me ujin me fjalë dhe formula. 2 pikë

1. Shkruaj dy alkale 2 pikë
2. Shkruaj një reaksion asnjanësimi me fjalë dhe me formula ndërmjet një oksidi acid dhe një baze. 2 pikë
3. Plotëso barazimin kimik për reaksionin: 2 pikë

Mg + → MgSO4 + 

1. Listo katër kripëra, nga një për secilin acid: 4 pikë

HNO3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

HBr \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

H2SO4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

H3PO4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Pikët | 1 – 7 | 8 – 11 | 12 – 15 | 16 – 19 | 20 – 22 | 23 – 25 | 26 – 28 |
| Nota | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |

**Grupi B**

1. Shkruaj me fjalë dhe formula reaksionin e veprimit të kalciumit me ujin. 2 pikë

Rregullo barazimin kimik. 2 pikë

1. Plotëso fjalinë e mëposhtme:

Reaksioni kur nga veprimi i dy ose më shumë substancave formohet një e vetme quhet..................... 1 pikë

1. a) Klasifiko reaksionin e mëposhtëm 1 pikë

4K + O2 = 2K2O

b) Përcakto procesin e oksidimit, agjentin reduktues. 2 pikë

c) Përcakto procesin e reduktimit, agjentin oksidues. 2 pikë

1. Gjatë elektrolizës së NaCl në ujë, shkruaj reaksionin që ndodh.
	1. në anodë 1 pikë
	2. në katodë 1 pikë
	3. reaksionin e përgjithshëm 1 pikë
2. Tretësira bazike e ka pH 1 pikë

a) 3 b) 5 c) 7 d) 12

1. a) Shkruaj reaksionin e formimit të një oksidi bazik me fjalë dhe formula. 2 pikë

b) Bashkëveprimin e tij me ujin me fjalë dhe formula. 2 pikë

1. Shkruaj dy baza. 2 pikë
2. Shkruaj një reaksion asnjanësimi me fjalë dhe me formula, ndërmjet një oksidi
bazik dhe një acidi. 2 pikë
3. Plotëso barazimin kimik për reaksionin: 2 pikë

NaOH + → NaCl + 

1. Listo katër kripëra, nga një për secilin acid. 4 pikë

H2SO4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

HNO2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

HCl \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

H2S \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Pikët | 1 – 7 | 8 – 11 | 12 – 15 | 16 – 19 | 20 – 22 | 23 – 25 | 26 – 28 |
| Nota | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |