**TEST III**

**Lënda: Kimia 9**

**Kreu: V**

**Emri/Mbiemri \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

1. Plotëso fjalitë me fjalët që mungojnë: (5 pikë)
2. Kur rritet numri i goditjeve të\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, shpejtësia e reaksionit \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Shpejtësia e një reaksioni matet me \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ e përqendrimit në\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. Procesi katalitik është homogjen nëse \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ka të njëjtën gjendje fizike si \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
5. Shpejtësia e reaksionit \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ kur matet numri i \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. Shkalla shumë e lartë e grimcimit sjell rritjen e \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ dhe si pasojë rritjen e numrit të \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
7. E vërtetë (V) apo e gabuar (G): (5 pikë)

***Kur fjalitë janë të gabuara, shkruani fjalinë e saktë***

1. Shpejtësia e reaksionit zvogëlohet kur rritet numri i goditjeve të frytshme \_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Prania e një katalizatori në një reaksion kimik ndikon në ndryshimin e tipit të reaksionit \_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Në një fishekzjarr është më mirë të përdoret magnezi pluhur sesa shirit i magnezit\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

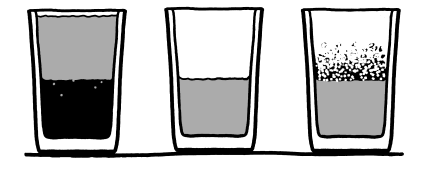
1. Rretho alternativën e saktë: (1 pikë)

* Cili nga reaksionet zhvillohet më shpejt në temperaturë normale:

1. Ndryshkja e hekurit
2. Oksidimi i natriumit
3. Dekompozimi i plehrave
4. Formimi i qymyreve
5. Mermeri i copëtuar vepron me acidin klorhidrik sipas barazimit:

CaCO3 + 2 HCl CaCl2 + CO2 + H2O

1. Cila është substanca e gaztë që çlirohet gjatë reaksionit kimik
2. Përshkruani një metodë laboratorike që mund të përdoret për të vëzhguar shpejtësinë e reaksionit kimik
3. Argumentoni çfarë do të ndodhë me shpejtësinë e reaksionit nëse:
   * Rrisim temperaturën
   * Shtojmë ujë në acid
4. Në vëllime të barabarta tretësirash të holluara të acidit klorhidrik hidhen masa të barabarta 5 gramë alumin



A B C

Tel alumini Pluhur alumini Alumin i shkrirë

* 1. Në cilën prej gotave reaksioni do të jetë më i shpejtë (2 pikë)
  2. Shkruani barazimin kimik të bashkëveprimit të aluminit me acidin klorhidrik (1 pikë)
  3. Cili është emri i kripës së formuar në këtë reaksion (1 pikë)
  4. Njehsoni shpejtësinë e reaksionit kimik nëse në 10 sekonda përftohen 20 ml hidrogjen

(2 pikë)

* 1. Sa do të jetë vëllimi i hidrogjenit të çliruar, nëse në reaksionin me acidin klorhidrik do të vepronin 13.5 g alumin (2 pikë)

1. Shpjego fjalorin: (5 pikë)
   1. Katalizator
   2. Goditje e efektshme
   3. Shpejtësi reaksioni
   4. Katalizë
   5. Faktor
2. Veprojnë 20 g Ca (M = 40g/mol) me H2SO4 të holluar brenda 10 sekondave. Sa do të jetë shpejtësia e formimit të hidrogjenit në mol/sek.

***Vlerësimi:***

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nota | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| Pikët | 0-8 | 9-12 | 13-16 | 17-20 | 21-24 | 25-27 | 28-30 |