

## AGJENCIA QENDRORE E VLERËSIMIT TË ARRITJEVE TË NXËNËSVE

## SKEMA E VLERËSIMIT TË TESTIT

Lënda: Kimi

Varianti B

10 korrik 2009

- Pyetjet me zgjedhje

Nr. i Pyetjes	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Përgjigja e saktë	B	C	A	B	C	D	B	D	D	A

- Pyetjet me kërkesa me zgjidhje

11.

- a) - gjetja e numrit të moleve të shpenzuara. 1 pikë  
 - gjetja e përqendrimeve në ekuilibër. 1 pikë  
 b) gjetja e vlerës së konstantes së ekuilibrit. 1 pikë

12.

- a) gjetja e vlerës së energjisë së aktivizimit për reaksionin e zhdrejtë. 1 pikë  
 b) përkufizimi i energjisë së aktivizimit dhe energjisë së brendëshme. 1 pikë  
 c)  $V = k \cdot [H_2] \cdot [I_2]$  1 pikë

13.

- ndërtimi i raportit sasi uji – energji termike e harxhuar 1 pikë  
 - përcaktimi i vlerës së  $\Delta H$  së reaksionit të kalimit të ujit nga gjendja e lëngët në atë të gaztë. 1 pikë

14.

- a) prania e orbitaleve (gjendjeve energjetike) të lira brenda nivelit energjistik. 1 pikë  
 b) p.sh.: atomi i klorit,  $Z = 17$  valencat 1,3,5,7. 1 pikë  
*Nxënësi duhet të ketë bërë shpërndarjen e elektroneve sipas gjendjeve Energjetike (konfigurimin elektronik të atomit në gjendje të ngacmuar).*

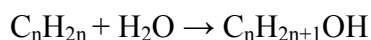
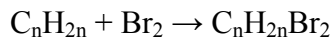
15.

- a) shkrimi i reaksionit për formimin e tripeptidit 1 pikë  
 b) përcaktimi i grupit aminik dhe karboksilik 1 pikë  
 c) lidhje peptidike 1 pikë  
 d) NaOH 1 pikë

16.

- nxënësi jep shpjegim pse hidrokarburi hyn në grupin e alkeneve dhe jo të alkineve 1 pikë  
 (Meqënëse çngjyros tretësirën ujore të bromit është hidrokarbur i pangopur, meqënëse adiconon 1 mol ujë është alken.)

- shkrimi i reaksioneve me bromin dhe ujin 1 pikë



- gjetja e formulës kimike të hidrokarburit nëpërmjet njehsimeve. 1 pikë  
 Si përfundim del:  
 $n = 2 \rightarrow$  Përbërja është eteni  $C_2H_4$

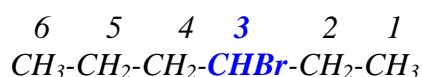
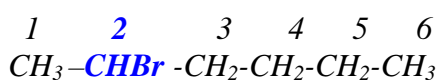
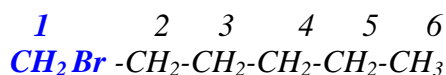
17.

- shkrimi i reaksionit 1 pikë  
 - përcaktimi i masës në gram të  $Na_2O$  1 pikë

18.

a) numri i izomerëve të pozicionit është tre 1 pikë

b) 1 pikë



c) brom-1 heksan, brom -2 heksan, brom -3 heksan 1 pikë

19.

a) 1 pikë  
 I. gjetja e numrit të moleve të NaOH 1 pikë  
 II. ndërtimi i raporteve për të gjetur masën molare të acidit monokarboksilik 1 pikë  
 III. përcaktimi i formulës molekulare të acidit monokarboksilik (del acidi etanoik) 1 pikë

b) sepse në molekulën e acidit monokarboksilik ndodhen vetëm 2 atome karboni. Dukuria e izomerisë së vargut shfaqet në përbërjet që kanë 4 atome karboni e lart. 1 pikë

20.

- gjetja e numrit të moleve të acidit dhe bazës. 1 pikë  
 - ndërtimi i raporteve midis acidit dhe bazës për të përcaktuar tepricën. 1 pikë  
 - gjetja e përqendrimit të acidit të tepruar dhe kripës së formuar mbas asnjansimit jo të plotë për 1 litër. 1 pikë  
 - gjetja e vlerës së pH të tretësirës tampone. 1 pikë