

AGJENCIA QENDRORE E VLERËSIMIT TË ARRITJEVE TË NXËNËSVE

SKEMA E VLERËSIMIT TË TESTIT

Lënda: Kimi

Varianti A

10 korrik 2009

• Pyetjet me zgjedhje

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

• Pyetjet me kërkesa me zgjidhje

11.

- 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

12.

- a) prania e orbitaleve (gjendjeve energjetike) të lira brenda nivelit energjetik. 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).

13.

- 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

14.

- 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

15.

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

- 16.**
- shkrimi i reaksionit 1 pikë
 - përcaktimi i masës në gram të Na₂O 1 pikë
- 17.**
- 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
- 18.**
- 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
- $$C_nH_{2n} + Br_2 \rightarrow C_nH_{2n}Br_2$$
- $$C_nH_{2n} + H_2O \rightarrow C_nH_{2n+1}OH$$
- gjetja e formulës kimike të hidrokarburit nëpërmjet njehsimeve. 1 pikë
Si përfundim del:
n = 2 → Përbërja është eteni C₂H₄
- 19.**
- a) numri i izomerëve të pozicionit është tre 1 pikë
 - b) 1 pikë
- $$\begin{array}{cccccc} 1 & 2 & 3 & 4 & 5 & 6 \\ CH_2Br & -CH_2- & CH_2- & CH_2- & CH_2- & CH_3 \end{array}$$
- $$\begin{array}{cccccc} 1 & 2 & 3 & 4 & 5 & 6 \\ CH_3- & CHBr & -CH_2- & CH_2- & CH_2- & CH_3 \end{array}$$
- $$\begin{array}{cccccc} 6 & 5 & 4 & 3 & 2 & 1 \\ CH_3- & CH_2- & CH_2- & CHBr & -CH_2- & CH_3 \end{array}$$
- c) brom-1 heksan, brom -2 heksan, brom -3 heksan 1 pikë
- 20.**
- a)
 - 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