

მაგიდის #: 9



მაგიდის #: 9

2117

ქიმიის 48-ე საერთაშორისო ოლიმპიადისთვის საქართველოს ნაკრები გუნდის წევრების შესარჩევი კონკურსი

II ტური

სამუშაო ჟურნალი

გვარი: ფიჩხაძე

სახელი: საქუნძუ

სკოლა: სამხრეთ-აღმოსავლეთი ქვემო ქართლი

კლასი: 11

ტელ: 599220156

ელ-ფოსტა: fpichkhadze@gmail.com

II ელემენტის ჰაერში, რომ ვერცხრანს
 ტყელ ჰერმეტიკი ჰაერშია და იქცევა.

$m(\text{Ag}^+) = 0,2 \times 10 / 1000 = 0,002$ მორი

იგივე წყარო $m(\text{A}) \rightarrow$ ჰაერში ჰერმეტიკი
 1 ჰერმეტიკი 0,002 მორი ეს არის
 0,2878 იქნება $\frac{0,287}{108+x} = 0,002$ ხელახლა
 $x = 35,5$ იქნება ჰერმეტიკი Cl-ის მნიშვნელობა
 ხელახლა გავხილ 1/5-ში 0,002 მორი Cl-ის
 დაახლოებით 1,886g 1,886 გრამი ნივთიერებაში 0,01
 მორი იქნება. ჰერმეტიკი ჰაერში შექცევა
 უმარტივესი რეაქტივი ჰერმეტიკი და ჰერმეტიკი
 ხელახლა არის $m(\text{BaSO}_4) = \frac{233}{13,58} =$
 0,06 მორი

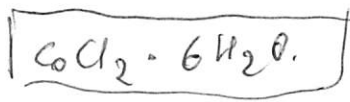
$MCl_x + zH_2O + zSOCl_2 \rightarrow 2zHCl + zSO_2 + MCl_y$

იქნება ხელახლა 2,3732 გ ნივთიერებაში 0,06 მორი
 H_2O 113) II ელემენტის უმარტივესი
 2-396 გრამი I-ის იქნება I ელემენტის
 2-396 გრამი მორი ხელახლა იქნება 331,6 გრამი

$2,3732 = m_{Cl} + 0,02 \cdot 35,5 +$
 $+ 0,06 \times 18$
 $2,3732 = m_{Cl} + 0,71 + 1,08$
 $m_{Cl} = 2,3732 - 1,79 = 0,5832$

$\frac{0,5832}{x} = 0,02$
 $x = 29,16$

$m_{Cl} = 0,5832$
 $x = 58,32$



113) უმარტივესი უმარტივესი Sn - დეკადი იქნება 1 მორი

ამოცანის pH-ის მუდმივი
 ვარიანტი H^+ -ის კონცენტრაცია.

$$[H^+] = 10^{-pH} = 10^{-3,75} = 1,778 \times 10^{-4}$$

ამჟამინდელი მათი მათი C_{H^+} მათი

$$C_{H^+} = \sqrt{K_{HA} \cdot C_{HA}} + \sqrt{K_{HB} \cdot C_{HB}} + \sqrt{K_w}$$

ამჟამინდელი მათი მათი K_w მათი
 მათი მათი მათი მათი მათი

$$C_{H^+} = \sqrt{K_{HA} \cdot C_{HA}} + \sqrt{K_{HB} \cdot C_{HB}} \quad (1)$$

ამჟამინდელი მათი მათი მათი მათი მათი მათი მათი მათი

$$C_{HA} + C_{HB} = 0,22 M \quad \text{მათი } C_{HB} \text{ და } C_{HA}$$

$$0,22 - C_{HB} = C_{HA}$$

ამჟამინდელი მათი მათი მათი მათი მათი მათი მათი მათი
 მათი მათი მათი მათი მათი მათი მათი მათი მათი
 $C_{HB} = 0,2 M$
 $C_{HA} = 0,02 M$

2117

ამოცანა 3.


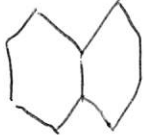
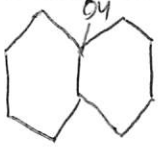

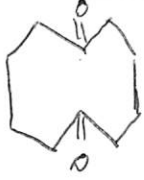
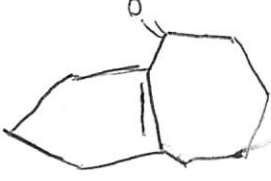

5 ქულა

ა	<p>I სივრცე</p>	
ბ	<p>მექანიზმი ვ?</p> $k_3 = \frac{k_4 [NO_2] [NH_2]}{k_{-4} [NO_2] [NH_2] [H_3O^+]}$ <p>სწრაფი მონამუხი</p> <p>$v = k_4 [NO_2] [NH_2] \rightarrow$ სწრაფი კონტროლი</p> $v = \frac{k_3 k_4 [NO_2] [NH_2]}{k_{-4} [H_3O^+]}$	
ბ	$K = \frac{k_3 \cdot k_4}{k_{-4}}$	
გ	<p>$H_3O^+ + OH^- \rightarrow H_2O$ OH^- პოტენციური მექანიზმი</p> <p>I_{hydr}</p> <p>3-v ან v გამოყვანილი H_3O^+ და მონამუხი ძველები</p> <p>გეხს.</p>	
დ		

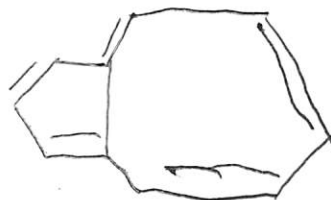
2117

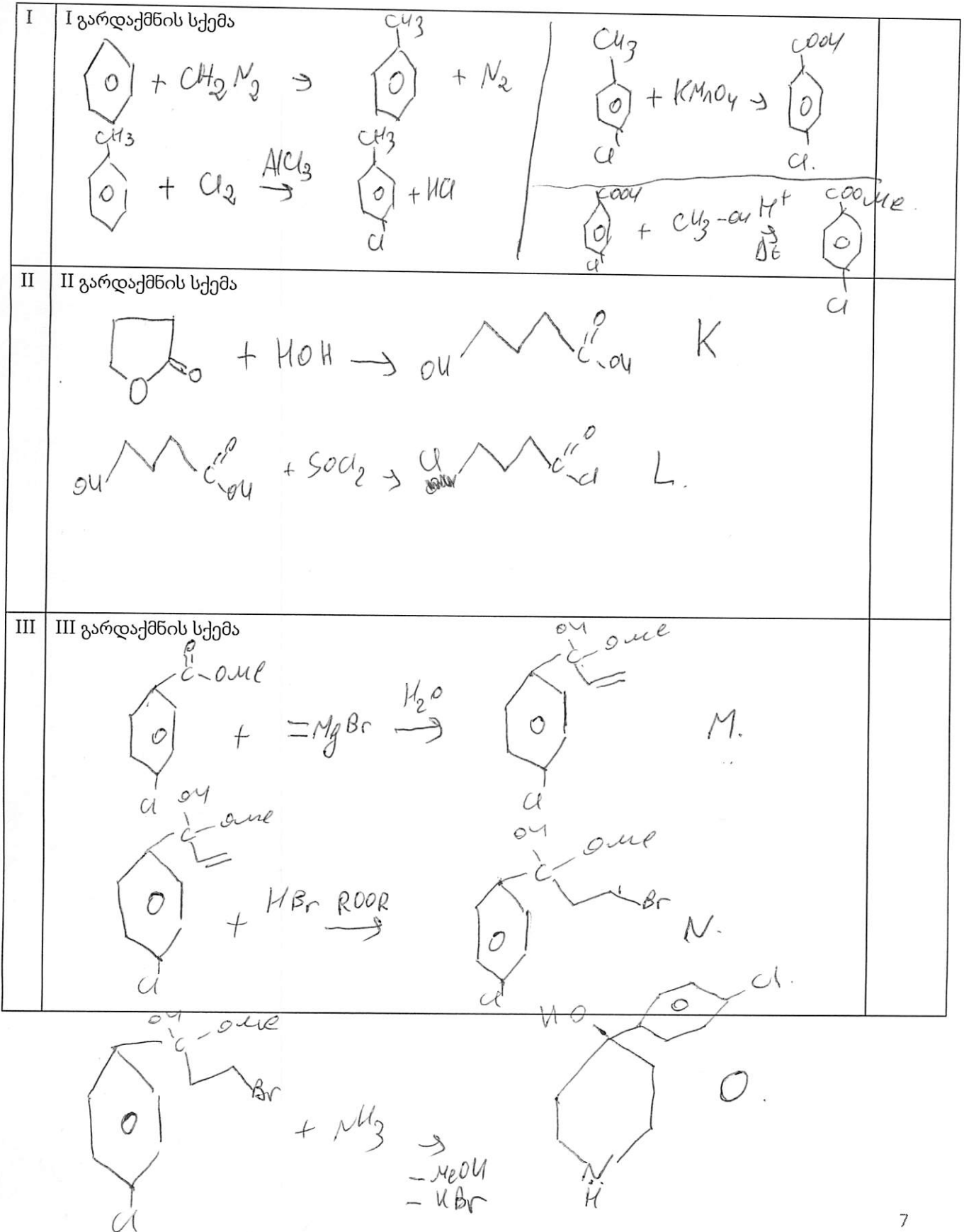
მაგიდის #: 9

3		
6		

A		
B		
C		
D		
E		
F		
G		

H →





2117

მაგიდის #: 9

