

მაგიდის #: 17



მაგიდის #: 17

2016

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

II ტური

სამუშაო ჟურნალი

გვარი: ყუცაბერი

სახელი: ანა

სკოლა: სვეტიცხოველური სკოლა

კლასი: XII კლ.

ტელ: 577-95-31-78

ელ-ფოსტა: anastasiya.qutubidze1@gmail.com

2016

<p> $n(\text{AgNO}_3) = \frac{0,210}{1000} = 0,002 \text{ მოლი}$ $m(\text{Ag}) = 0,002 \cdot 108 = 0,216$ $m(\text{მყავსუნი წინა}) = 0,287 - 0,216 = 0,71$ მყავს-წინაში არის Cl^- წინაში არის AgCl. სხვების მხოლოდ არის 1,1896 მასა $m(\text{Cl}) = 5 \cdot 0,071 = 0,355$. $n(\text{Cl}^-) = 0,01 \text{ მოლი}$ წინაში არის მხოლოდ არის მხოლოდ $\text{MCl}_n \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ </p>	<p> $\text{MCl}_n \cdot 7\text{H}_2\text{O} + 7\text{SOCl}_2 \rightarrow \text{MCl}_n + 7\text{SO}_2 \uparrow + 14\text{HCl} \uparrow$ $\text{SO}_2 + \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$ </p> <p> მასაში, მხოლოდ BaSO_4 არის მხოლოდ მხოლოდ მხოლოდ მხოლოდ მხოლოდ არის მხოლოდ BaSO_4 არის მხოლოდ მხოლოდ $n(\text{S}) = n(\text{BaSO}_4) = \frac{13,98}{233} = 0,06 \text{ მოლი}$ $n(\text{S}) = n(\text{H}_2\text{O}) = \frac{1,08}{18} = 0,06 \text{ მოლი}$ $m(\text{H}_2\text{O}) = 0,06 \cdot 18 = 1,08$ $n(\text{Cl}) = \frac{0,01 \cdot 2,3792}{1,1896} = 0,02$ $m(\text{Cl}) = 0,71$ $m(\text{M}) = 2,3792 - 0,71 - 1,08 \approx 0,59$ $m(\text{M}) = 1,08$ ეს მხოლოდ არის მხოლოდ მხოლოდ მხოლოდ: $\text{NiCl}_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ </p>
---	---

--	--	--

2016

ამოცანა 3.

5 ქულა

ა		
ბ		
გ		
დ		
ე		

2016

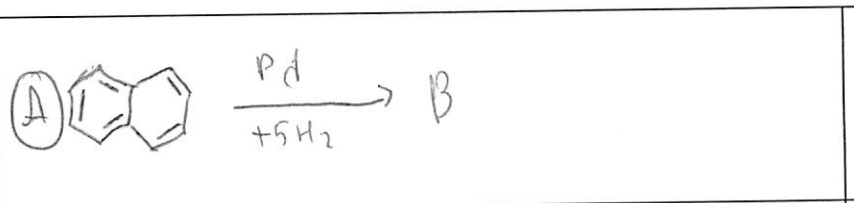
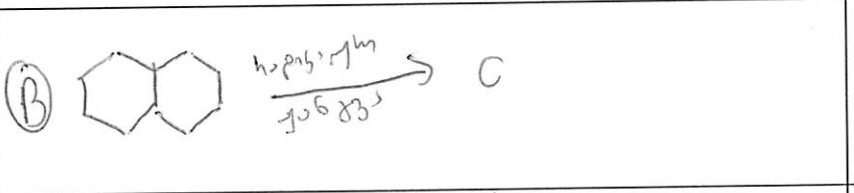
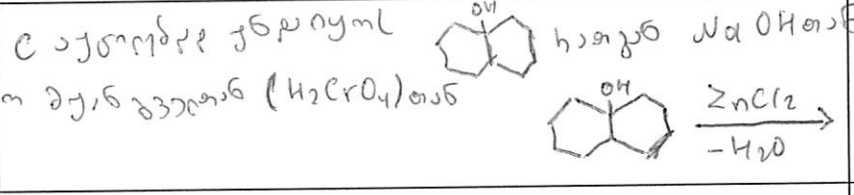
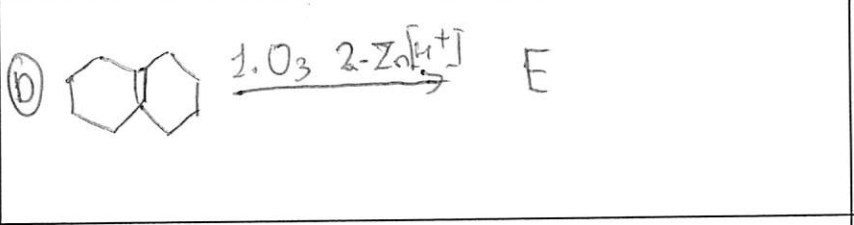
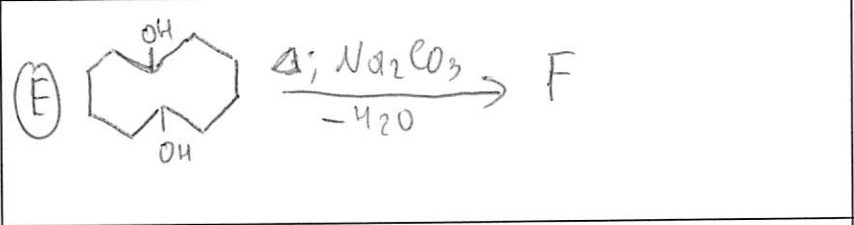
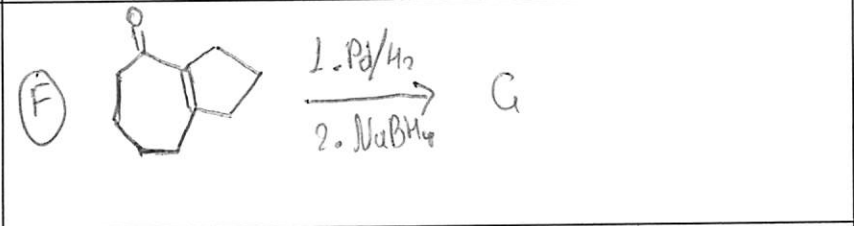
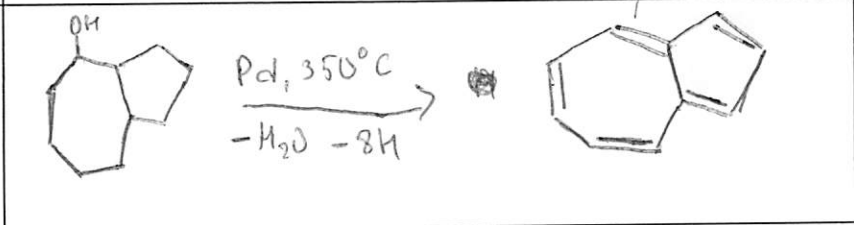
მაგიდის #: 17

3		
8		

2016

ამოცანა 4.

5 ქულა

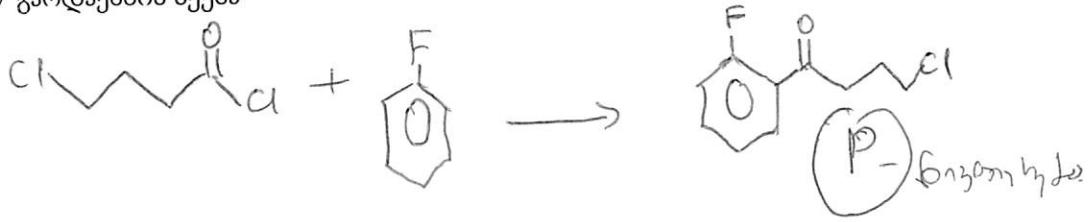
A		
B		
C	<p>ც აქრომბერ ქნაოყმლ ხათუნ ნაოჰთან ჰელ ხაქათაჰ ბოლო მუნი ვულოან (H2CrO4)თან</p> 	
D		
E		
F		
G		

<p>I</p>	<p>I გარდაქმნის სქემა</p> <p> <chem>c1ccccc1 + Cl2 >> c1ccccc1Cl</chem> <chem>c1ccccc1Cl + CH3Cl / ZnCl2 >> c1ccc(C)cc1Cl + ZnCl2</chem> <chem>c1ccc(C)cc1Cl + KMnO4 / H+ >> c1ccc(C(=O)O)cc1Cl</chem> <chem>c1ccc(C(=O)O)cc1Cl + CH3OH / H2SO4 >> c1ccc(C(=O)OC)cc1Cl</chem> </p>	
<p>II</p>	<p>II გარდაქმნის სქემა</p> <p> <chem>C1CCCOC1 + H2O / H+ >> HO-CH2-CH2-CH2-COOH</chem> (K-ნივთი) <chem>HO-CH2-CH2-CH2-COOH + PCl5 >> Cl-CH2-CH2-CH2-Cl</chem> (L-ნივთი) </p>	
<p>III</p>	<p>III გარდაქმნის სქემა</p> <p> <chem>COC(=O)c1ccc(Cl)cc1 + CH2=C(Br)COCH3 / [ROOR] >> COC(=O)C(Br)C=Cc1ccc(Cl)cc1</chem> (M-ნივთი) <chem>COC(=O)C(Br)C=Cc1ccc(Cl)cc1 + HBr / [C6H5-OH] >> COC(=O)C(Br)C(O)C=Cc1ccc(Cl)cc1</chem> (N-ნივთი) <chem>COC(=O)C(Br)C(O)C=Cc1ccc(Cl)cc1 + NH3 >> COC(=O)C(Br)C(O)C(=O)Nc1ccc(Cl)cc1</chem> (O-ნივთი) </p>	

2016

მაგიდის #: 17

IV IV გარდაქმნის სქემა



V V გარდაქმნის სქემა

