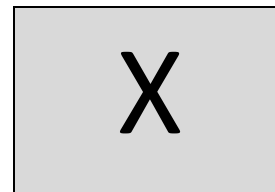


<b>SUBIECT I</b> .....	<b>20 puncte</b>
<b>A</b> .....	<b>10 p</b>
1- C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> ; 2.-etanal; 2,3 – dimetil- 1- butenă; 4.-solvenți organici ; 5. -1:3	5x2p
<b>B</b> .....	<b>10 p</b>
1-a; 2-c; 3- d; 4- b; 5-d.	5x2p
<b>SUBIECT II</b> .....	<b>25 p</b>
<b>A</b> . 5,8 g compus organic conțin : 2,4 g C, 0,4 g H, 1,4 g N, 1,6 g O ; C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	10p
<b>B</b> .77,78% C, 7,41% H, 14,81 % O	5p
<b>C</b> .	10 p
n = 6	7p
6 izomeri	3p
<b>SUBIECT III</b> .....	<b>25 puncte</b>
<b>1.</b> .....	<b>10 p</b>
a)Ecuția reacției	2,5p
b)56 m <sup>3</sup>	7,5p
<b>2.</b> .....	<b>15 p</b>
a)Ecuțiile reacțiilor de ardere	5p
b) V <sub>1</sub> = 8 ml; V <sub>2</sub> = 12 ml ;	8p
40 % propan	2p
<b>SUBIECT IV</b> .....	<b>30 puncte</b>
<b>1.</b> .....	<b>10 p</b>
Formulele	2x1p = 2p
M <sub>1</sub> /M <sub>2</sub> , n = 2	2p
Ecuțiile reacțiilor	2x1p = 2p
Numărul de moli = 0,6	1,5p
Volumul de oxigen = 73,92 l	1p
Volumul de aer = 369,6l	1,5p

**Concursul de chimie  
"PETRU PONI"  
etapa pe județ -28 aprilie 2018  
BAREM EVALUARE**



2. ....20 p

Ecuția reacției de nitrare

5p

5 kmoli de  $\text{HNO}_3$

2p

$m_{\text{d}}\text{HNO}_3 = 315\text{kg}$

2p

$m_{\text{s}}\text{HNO}_3 = 500\text{kg}$

2p

15 kmoli de  $\text{H}_2\text{SO}_4$

2p

$m_{\text{d}}\text{H}_2\text{SO}_4 = 1470\text{ kg}$

2p

$m_{\text{s}}\text{H}_2\text{SO}_4 = 1500\text{ kg}$

2p

$m$  amestec sulfonitric = 2000 kg

3p

**TOTAL .....100 puncte**