

### Clasa a X – a, barem de corectare

Subiectul I.....30 p.

Nr.item	a	b	c
1	F	A	F
2	F	A	F
3	A	F	F
4	F	A	F
5	A	F	F
6	F	A	F
7	F	A	F
8	A	F	A
9	F	A	F
10	F	F	A

Subiectul II.....30 p.

A – 15 p.

„A” dienă – 1p.

2 structuri – 2 X 5 p. = 10 p.

2 denumiri 2 X 2 p. = 4 p.

B – 15 p.

Ecuatia reacției redox = 7 p.

$\text{VC}_3\text{H}_6 : \text{VK}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 = 3:5$  (3 p.)

$V_{\text{sol H}_2\text{SO}_4} = 3,33 \text{ l}$  (5 p.)

Subiectul III.....30 p.

$x \text{ mol C}_n\text{H}_{2n-2}; 3x \text{ moli C}_m\text{H}_{2m-2}; x = 0,2 \text{ moli}; n = 2; m = 5$  (9 p.)

$\text{C}_2\text{H}_2; \text{C}_5\text{H}_8$

Ecuatiile reacțiilor chimice de ardere 2 X 2 p.

Masa amestecului = 46 g (3 p.)

Volumul de aer = 526,4 l (5 p.)

Formulele structurale și denumirile izomerilor  $\text{C}_5\text{H}_8$  (9 p.)