

கல்விப் பொதுத் தராதரப் பத்திர (உயர் தர)ப் பரீட்சை 2013

உதவும் கருத்தரங்கு

02 - இரசாயனவியல் I

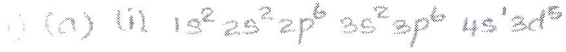
புள்ளி வழங்கும் திட்டம்

வினா இல.	விடை	வினா இல.	விடை
1	3	26	1
2	5	27	3
3	1	28	2
4	1	29	1
5	5	30	5
6	4	31	2
7	3	32	1
8	3	33	3
9	2	34	5
10	1	35	4
11	2	36	5
12	4	37	5
13	1	38	4
14	3	39	2
15	5	40	5
16	3	41	4
17	1	42	4
18	5	43	4
19	3	44	1
20	4	45	2
21	1	46	2
22	4	47	5
23	4	48	5
24	1	49	4
25	1	50	5

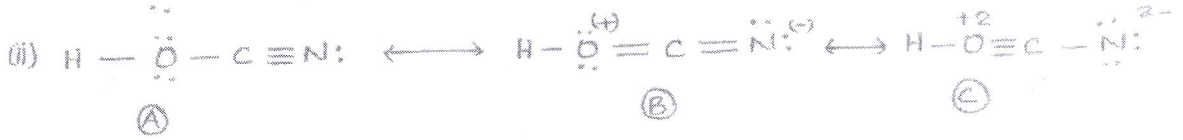
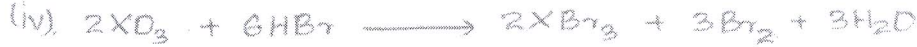
02 - இரசாயனவியல்

பகுதி A - அமைப்புக் கட்டுரை

விடைகள்



(ii) 3, 6



(A) பொருத்தமானது. ஏற்கும் தூண்டுக / திண்டாது காணப்படுகின்றது. பொருத்தம் காணாதது (C). காரணம் ஏற்கும் அதிகமாகும். திண்டாது மிகச்சிறிதே ஆனால் கடைய சூலகமாக ஒட்டிசையில் பிளர் ஏற்கும் பொருப்படுகின்றது.

(iii) 1) ஒட்டிசைக் கூடி காணல் வடிவம்

- VSEPR திண்டாது காணல் காணல் = 4
- π திண்டாது காணல் = 0
- கூடிக்கூடி திண்டாது காணல் = 2
- பிண்டாது காணல் திண்டாது காணல் = 2

- 2) காணல் காணல் கூடி காணல் = 4
- கூடிக்கூடி திண்டாது காணல் = 0
- பிண்டாது காணல் திண்டாது காணல் = 4
- C ஐ காணல் காணல் காணல்

(iv) 1) O - sp^3 2) C - sp

(v) 1) O-H கில் O கில் sp^3 காணல் ஒட்டிசையும் H காணல் S காணல்
 2) C-N கில் C கில் sp காணல் N கில் sp காணல்

