SỞ GD & ĐT HẢI PHÒNG
TRƯỜNG THPT KIẾN THỤY

KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ I
NĂM HỌC 2023 - 2024
MÔN HOÁ HỌC 11
Thời gian làm bài : 45 Phút

Phần đáp án câu trắc nghiệm:
Tổng câu trắc nghiệm: 28. (0,25 điểm/ câu)

Mã đề / Câu	*001*	*003*	*005*	*007*
1	**B**	**C**	**B**	**C**
2	**C**	**C**	**A**	**A**
3	**B**	**D**	**D**	**C**
4	**A**	**D**	**D**	**A**
5	**D**	**B**	**B**	**A**
6	**D**	**C**	**D**	**B**
7	**B**	**A**	**A**	**D**
8	**C**	**C**	**B**	**D**
9	**A**	**D**	**D**	**A**
10	**D**	**D**	**C**	**B**
11	**C**	**D**	**D**	**A**
12	**D**	**D**	**C**	**B**
13	**D**	**C**	**B**	**D**
14	**A**	**A**	**B**	**C**
15	**D**	**D**	**C**	**D**
16	**D**	**B**	**A**	**A**
17	**D**	**A**	**D**	**C**
18	**D**	**C**	**C**	**A**
19	**A**	**D**	**C**	**D**
20	**C**	**A**	**D**	**A**
21	**B**	**B**	**C**	**C**
22	**D**	**A**	**B**	**A**
23	**B**	**A**	**C**	**D**
24	**C**	**D**	**A**	**A**
25	**A**	**B**	**C**	**C**
26	**B**	**B**	**D**	**A**
27	**D**	**B**	**D**	**C**
28	**B**	**B**	**B**	**B**

Mã đề / Câu	*002*	*004*	*006*	*008*
1	**C**	**C**	**A**	**B**
2	**D**	**D**	**C**	**C**
3	**A**	**A**	**A**	**B**
4	**B**	**C**	**D**	**C**
5	**C**	**A**	**A**	**D**
6	**C**	**D**	**B**	**D**
7	**A**	**A**	**D**	**A**
8	**A**	**D**	**A**	**C**
9	**C**	**B**	**C**	**D**
10	**B**	**C**	**B**	**B**
11	**A**	**B**	**D**	**C**
12	**B**	**C**	**D**	**C**
13	**C**	**B**	**D**	**D**
14	**D**	**D**	**A**	**D**
15	**D**	**C**	**B**	**B**
16	**A**	**A**	**A**	**A**
17	**D**	**C**	**D**	**C**
18	**A**	**C**	**A**	**C**
19	**D**	**A**	**C**	**B**
20	**A**	**C**	**C**	**B**
21	**B**	**C**	**A**	**B**
22	**A**	**D**	**D**	**A**
23	**A**	**A**	**A**	**D**
24	**B**	**D**	**D**	**A**
25	**A**	**C**	**B**	**A**
26	**C**	**A**	**B**	**B**
27	**B**	**C**	**D**	**B**
28	**A**	**A**	**C**	**C**

TỰ LUẬN

Câu	Đáp án	Điểm
Câu 1	Viết đúng mỗi phương trình: 0,25 điểm - Đề 001, 003, 005, 007 1) $4NH_3 + 5O_2 \xrightarrow{t^0, Pt} 4NO + 6H_2O$ 2) $(NH_4)_2SO_4 + 2NaOH \longrightarrow Na_2SO_4 + 2NH_3\uparrow + 2H_2O$ 3) $NH_4HCO_3 \xrightarrow{t^0} NH_3 + CO_2 + H_2O$ 4) $C + 2H_2SO_4\ _{đặc,\ nóng} \longrightarrow CO_2 + 2SO_2 + 2H_2O$ - Đề 002, 004, 006, 008 1) $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ (t^0, xt, p) 2) $(NH_4)_2SO_4 + 2NaOH \longrightarrow Na_2SO_4 + 2NH_3\uparrow + 2H_2O$ 3) $SO_2 + 2H_2S \longrightarrow 3S + 2H_2O$ 4) $Cu + 2H_2SO_4\ _{đặc,\ nóng} \longrightarrow CuSO_4 + SO_2 + 2H_2O$	1đ
Câu 2	- Gọi công thức phân tử cần tìm là $C_xH_yO_z$ - Lập được biểu thức tỉ lệ số nguyên tử x:y:z theo phần trăm khối lượng các nguyên tố. - Tìm được công thức đơn giản nhất - Tìm được công thức phân tử - Đề 001, 003, 005, 007 Gọi công thức phân tử cần tìm là $C_xH_yO_z$ x: y: z = $\frac{73,17}{12}=\frac{7,31}{1}=\frac{19,52}{16}$ = 6,10: 7,31: 1,22= 5: 6:1 CTĐGN: C_5H_6O CTPT $C_{10}H_{12}O_2$ - Đề 001, 003, 005, 007 Gọi công thức phân tử cần tìm là $C_xH_yO_zCl_t$ x: y: z: t = $\frac{44,72}{12}=\frac{1,24}{1}=\frac{9,94}{16}=\frac{44,10}{35,5}$ = 3,73: 1,24: 0,62: 1,24 = 6:2:1:2 CTĐGN: $C_6H_2OCl_2$ CTPT $C_{12}H_4O_2Cl_4$	0,25 0,25 0,5
Câu 3	- Nêu được xăng, dầu là các alkane, đều nhẹ hơn nước. - Dập đám cháy do xăng dầu bằng nước thì xăng dầu nổi lên mặt nước làm cho diện tích xăng dầu càng lan rộng từ đó đám cháy càng lan rộng hơn. - Cát và CO_2 ngăn cản không cho xăng, dầu tiếp xúc với oxygen từ đó dập tắt được đám cháy.	0,1 0, 3 0,1
Câu 4	- Viết đúng được 7 công thức cấu tạo của $C_4H_{10}O$	0,5
Ghi chú: học sinh làm theo cách khác đúng vẫn cho điểm tương đương.		