

Câu 13. Đun nóng 8,68 gam hỗn hợp X gồm các ancol no, đơn chức, mạch hở với H_2SO_4 đặc, thu được hỗn hợp Y gồm (ete (0,04 mol), anken và ancol dư). Đốt cháy hoàn toàn lượng anken và ete trong Y, thu được 0,34 mol CO_2 . Nếu đốt cháy hết lượng ancol trong Y thì thu được 0,1 mol CO_2 và 0,13 mol H_2O . Phần trăm số mol ancol tham gia phản ứng tạo anken là

- A. 31,25%. B. 21,43%. C. 26,67%. D. 35,29%.

Câu 14. Đốt cháy hoàn toàn 43,6 gam hỗn hợp gồm ancol metylic; etilenglicol và glixerol thu được 2,2 mol H_2O . Mặt khác cho 10,9 gam hỗn hợp X tác dụng với lượng dư Na thu được V lit H_2 (đktc). Giá trị V gần với giá trị nào sau đây nhất?

- A. 3,0 B. 5,0 C. 4,5 D. 3,5

Câu 15. Công thức cấu tạo viết gọn của stiren là

- A. C_6H_6 B. C_8H_8 C. $C_6H_5CH=CH_2$ D. $C_6H_5CH_3$

Câu 16. Công thức CH_3OH có tên thông thường là

- A. etanol. B. metanol. C. ancol metylic. D. ancol etylic.

Câu 17. Ở điều kiện thường phenol là chất

- A. Khí. B. Lỏng. C. Dung dịch. D. Rắn.

Câu 18. Công thức phân tử của benzen?

- A. C_7H_6 B. C_6H_6 C. $C_6H_5CH_3$ D. C_6H_5

Câu 19. Một bình kín chứa các chất sau: axetilen (0,5 mol), vinylaxetilen (0,4 mol), hidro (0,65 mol), và một ít bột Niken. Nung nóng bình một thời gian thu được hỗn hợp khí Y có tỉ khối so với H_2 bằng 19,5. Khí Y phản ứng vừa đủ với 0,7 mol $AgNO_3$ trong NH_3 thu được m gam kết tủa và 10,08 lít hỗn hợp khí Z (đktc). Khí Z phản ứng tối đa với 0,55 mol brom trong dung dịch. Giá trị của m là

- A. 92,0. B. 91,8. C. 75,9. D. 76,1.

Câu 20. Số đồng phân ancol bậc 1 ứng với công thức $C_4H_{10}O$ là

- A. 1 B. 3 C. 4 D. 2

II. PHẦN TỰ LUẬN (2 ĐIỂM)

Viết các phương trình phản ứng sau:

- Cho etanol (C_2H_5OH) tác dụng với Natri (Na).
- Cho phenol (C_6H_5OH) tác dụng với dung dịch NaOH.
- Cho propan -1-ol ($CH_3CH_2CH_2OH$) tác dụng với CuO, đun nóng.
- Cho phenol (C_6H_5OH) tác dụng với dung dịch brom (Br_2).

— HẾT —

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA I TIẾT

MÔN HOÁ HỌC LỚP 11 – TIẾT 61 – NĂM HỌC 2017-2018

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM: 8 ĐIỂM

Tổng câu trắc nghiệm: 20.

Mã đề Câu	379	380	381	382
1	A	C	C	D
2	D	A	C	C
3	D	A	D	C
4	C	D	C	B
5	A	C	B	A
6	D	A	D	B
7	A	D	A	B
8	B	A	A	A
9	A	A	C	D
10	A	D	D	A
11	D	C	C	A
12	B	B	D	B
13	B	A	A	D
14	D	A	C	C
15	C	D	A	D
16	C	D	D	C
17	D	A	B	B
18	B	D	D	A
19	A	C	B	C
20	D	C	A	B

II. PHẦN TỰ LUẬN: 2 ĐIỂM

- a. $2 \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + 2 \text{Na} \longrightarrow 2 \text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa} + \text{H}_2$
- b. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2\text{O}$
- c. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} + \text{CuO} \xrightarrow{t^\circ} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO} + \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
- d. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 3 \text{Br}_2\text{dd} \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_3\text{OH} + 3 \text{HBr}$