

**TRƯỜNG TRUNG HỌC PHỔ THÔNG
NGUYỄN TRÃI**

**ĐÁP ÁN KIỂM TRA CUỐI KÌ II
NĂM HỌC 2023 - 2024
Môn: HOÁ HỌC Lớp 11**

ĐÁP ÁN

TRẮC NGHIỆM

Đề\ câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	0	1	2	3	4	5	6	7	8
000	A	B	B	C	B	A	B	D	B	C	B	D	C	C	A	A	B	C	A	A	B	A	D	B	C	B	B	D
101	B	A	C	D	D	A	A	A	B	D	B	C	A	C	D	B	B	B	A	B	A	B	C	C	C	D	C	A
102	B	B	B	D	D	A	D	A	C	A	B	A	C	A	A	C	C	D	B	D	C	A	D	C	A	A	C	D
103	A	D	A	A	D	D	D	A	A	B	D	C	D	A	C	B	C	C	A	A	A	C	B	C	A	A	D	A
104	B	C	A	B	A	A	A	B	D	A	A	D	D	D	C	A	D	A	C	C	D	D	A	D	D	C	B	A

TỰ LUẬN

Câu	Đáp án	Điểm				
29	a. $C_6H_5OH + 3HNO_3 \xrightarrow[4\text{ đặc, } t^o]{H_2SO_4} C_6H_2(NO_2)_3OH$ b. $CH_3CH_2OH + Na \rightarrow CH_3CH_2ONa + 1/2H_2$ c. $C_2H_5Br + NaOH \xrightarrow{t^o} C_2H_5OH + NaBr$ d. $CH_3CH_2CHO + [H] \rightarrow CH_3CH_2CH_2OH$	0,25 0,25 0,25 0,25				
30	Gọi công thức của loại thuốc xit này là $C_xH_yCl_t$ Ta có: $x : y : z = \frac{\%C}{12} : \frac{\%H}{1} : \frac{\%Cl}{35,5} = \frac{37,2}{12} : \frac{7,8}{1} : \frac{55,0}{35,5} = 3,1 : 7,8 : 1,55$ $= 2 : 5 : 1$ Vậy công thức của loại thuốc xit này là C_2H_5Cl, CTCT: CH_3-CH_2-Cl Tên gọi: ethyl chloride hoặc chloroethane	0.25 0.25 0,25 0,25				
31	Trích mỗi lọ một ít để làm mẫu thử <table><tr><td>Thuốc thử</td><td>CH_3OH</td><td>C_6H_5OH</td><td>$C_3H_5(OH)_3$</td></tr></table>	Thuốc thử	CH_3OH	C_6H_5OH	$C_3H_5(OH)_3$	0,25
Thuốc thử	CH_3OH	C_6H_5OH	$C_3H_5(OH)_3$			

	<table> <tr> <td>Dung dịch Br₂</td> <td>Không hiện tượng</td> <td>Mất màu Br₂, kết tủa trắng</td> <td>Không hiện tượng</td> </tr> <tr> <td>Cu(OH)₂</td> <td>Không hiện tượng</td> <td>-</td> <td>Kết tủa tan, dung dịch có màu xanh lam đậm</td> </tr> </table> Phương trình phản ứng $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 3\text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_3\text{OH} \downarrow \text{trắng} + 3\text{HBr}$ $3\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3 + \text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow [\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_2\text{O}]_2\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{O}$	Dung dịch Br ₂	Không hiện tượng	Mất màu Br ₂ , kết tủa trắng	Không hiện tượng	Cu(OH) ₂	Không hiện tượng	-	Kết tủa tan, dung dịch có màu xanh lam đậm	0,25
Dung dịch Br ₂	Không hiện tượng	Mất màu Br ₂ , kết tủa trắng	Không hiện tượng							
Cu(OH) ₂	Không hiện tượng	-	Kết tủa tan, dung dịch có màu xanh lam đậm							
32	$(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n + n\text{H}_2\text{O} \rightarrow n\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \quad (1)$ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2\text{CO}_2 \quad (2)$ $m_{\text{tinh bột}} = 81 \cdot 1000 \cdot 80\% = 64\,800 \text{ g}$ $n_{\text{tinh bột}} = \frac{64800}{162n}$ $(1), (2) \Rightarrow n_{\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}} = \frac{64800}{162n} \cdot n \cdot 2 = \frac{64800}{81} \text{ mol}$ $m_{\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}} = \frac{64800}{81} \times 46 = 36\,800 \text{ g}$ $V_{\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}} = 36\,800 : 0,8 = 46\,000 \text{ ml} = 46 \text{ lít}$ $H = 80\% \Rightarrow V_{\text{C}_2\text{H}_5\text{OH thực tế}} = 46 \times 80\% = 36,8 \text{ lít}$ $V \text{ xăng E5} = 36,8 \cdot 100 : 5 = 736 \text{ lít}$ (Học sinh có thể làm cách khác)	0,25 0,25								