

HƯỚNG DẪN CHẤM
ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ 2 NĂM HỌC 2017 – 2018
MÔN HÓA HỌC 11

CÁC MÃ ĐỀ: 301, 304, 307, 310, 313, 316, 319, 322.

CÂU	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	- Mỗi PTHH đúng: 0,5 điểm. Lưu ý: HS viết thiếu điều kiện hoặc cân bằng sai của 2 PTHH: -0,25đ	0,5 x 4 = 2,0
2	- Nêu đúng thuốc thử và hiện tượng: 1,0đ - Viết PTHH: 0,5đ. Lưu ý: Nếu HS dùng Na thì không hợp lệ.	1,5
3	PTHH: $2\text{C}_3\text{H}_7\text{OH} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{C}_3\text{H}_7\text{ONa} + \text{H}_2$ $2\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2\text{O}$ Số mol $\text{H}_2 = 0,09 \text{ mol}$ Số mol $\text{NaOH} = 0,08 \text{ mol} \Rightarrow$ số mol $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = 0,08 \text{ mol}$ \Rightarrow số mol $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH} = 0,1 \text{ mol}$ $\Rightarrow m = \mathbf{13,52}$. Lưu ý: - HS được phép dùng CTCT thu gọn để viết PTHH. - Nếu HS chỉ viết được 1 PTHH thì không tính điểm. - Nếu HS chỉ viết được 1 PTHH và tính được số mol của H_2 và NaOH thì được 0,25đ. - Nếu HS chỉ viết được 2 PTHH thì được 0,25đ.	Các PT: 0,5 Số mol các chất: 0,25 Tính m: 0,25
4	BTKL: $0,18.M_X + 2. 0,54 = 16,2 \Rightarrow M_X = 84$ Đặt CT X: $\text{R}-(\text{CHO})_n \Rightarrow M_R + 29n = 84$ Vì $n_{\text{H}_2} = 3n_X$ nên X có 3 liên kết pi. - Với $n = 1$ thì $M_R = 55 \Rightarrow$ R là C_4H_7- (1 π) (không thỏa) - Với $n = 2$ thì $M_R = 26 \Rightarrow$ R là $-\text{C}_2\text{H}_2-$ (1 π) (thỏa) $\Rightarrow n_{\text{Ag}} = 4.n_X = 4. 0,05 = 0,2 \text{ mol}$ $\Rightarrow m_{\text{Ag}} = \mathbf{21,6 \text{ gam}}$. Lưu ý: - HS có thể không viết các PTHH vì đề không yêu cầu. - HS phải tính được giá trị đúng duy nhất của m mới tính điểm: 0,5đ. - Nếu HS tính được $M_X = 84$ nhưng không biện luận mà đưa ngay ra công thức X và tính đúng giá trị của m thì được 0,25đ.	0,5

CÁC MÃ ĐỀ: 302, 305, 308, 311, 314, 317, 320, 323.

CÂU	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	- Mỗi PTHH đúng: 0,5 điểm. Lưu ý: HS viết thiếu điều kiện hoặc cân bằng sai của 2 PTHH: -0,25đ	0,5 x 4 = 2,0
2	- Nêu đúng thuốc thử và hiện tượng: 1,0đ - Viết PTHH: 0,5đ. Lưu ý: Nếu HS dùng Na thì không hợp lệ.	1,5
3	PTHH: $2\text{C}_3\text{H}_7\text{OH} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{C}_3\text{H}_7\text{ONa} + \text{H}_2$ $2\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2$ $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2\text{O}$ Số mol $\text{H}_2 = 0,07 \text{ mol}$ Số mol $\text{NaOH} = 0,06 \text{ mol} \Rightarrow$ số mol $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} = 0,06 \text{ mol}$ \Rightarrow số mol $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH} = 0,08 \text{ mol}$ $\Rightarrow m = \mathbf{10,44}$. Lưu ý: - HS được phép dùng CTCT thu gọn để viết PTHH. - Nếu HS chỉ viết được 1 PTHH thì không tính điểm. - Nếu HS chỉ viết được 1 PTHH và tính được số mol của H_2 và NaOH thì được 0,25đ. - Nếu HS chỉ viết được 2 PTHH thì được 0,25đ.	Các PT: 0,5 Số mol các chất: 0,25 Tính m: 0,25
4	BTKL: $0,15.M_X + 2. 0,45 = 13,5 \Rightarrow M_X = 84$ Đặt CT X: $\text{R}-(\text{CHO})_n \Rightarrow M_R + 29n = 84$ Vì $n_{\text{H}_2} = 3n_X$ nên X có 3 liên kết pi. - Với $n = 1$ thì $M_R = 55 \Rightarrow$ R là C_4H_7- (1 π) (không thỏa) - Với $n = 2$ thì $M_R = 26 \Rightarrow$ R là $-\text{C}_2\text{H}_2-$ (1 π) (thỏa) $\Rightarrow n_{\text{Ag}} = 4.n_X = 4. 0,08 = 0,32 \text{ mol}$ $\Rightarrow m_{\text{Ag}} = \mathbf{34,56 \text{ gam}}$. Lưu ý: - HS có thể không viết các PTHH vì đề không yêu cầu. - HS phải tính được giá trị đúng duy nhất của m mới tính điểm: 0,5đ. - Nếu HS tính được $M_X = 84$ nhưng không biện luận mà đưa ngay ra công thức X và tính đúng giá trị của m thì được 0,25đ.	0,5

CÁC MÃ ĐỀ: 303, 306, 309, 312, 315, 318, 321, 324.

CÂU	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	- Mỗi PTHH đúng: 0,5 điểm. Lưu ý: HS viết thiếu điều kiện hoặc cân bằng sai của 2 PTHH: -0,25đ	0,5 x 4 = 2,0
2	- Nêu đúng thuốc thử và hiện tượng: 1,0đ - Viết PTHH: 0,5đ. Lưu ý: Nếu HS dùng Na thì không hợp lệ.	1,5
3	PTHH: $2C_3H_7OH + 2Na \rightarrow 2C_3H_7ONa + H_2$ $2C_6H_5OH + 2Na \rightarrow 2C_6H_5ONa + H_2$ $C_6H_5OH + NaOH \rightarrow C_6H_5ONa + H_2O$ Số mol $H_2 = 0,125 \text{ mol}$ Số mol $NaOH = 0,1 \text{ mol} \Rightarrow$ số mol $C_6H_5OH = 0,1 \text{ mol}$ \Rightarrow số mol $C_3H_7OH = 0,15 \text{ mol}$ $\Rightarrow m = \mathbf{18,4}$. Lưu ý: - HS được phép dùng CTCT thu gọn để viết PTHH. - Nếu HS chỉ viết được 1 PTHH thì không tính điểm. - Nếu HS chỉ viết được 1 PTHH và tính được số mol của H_2 và $NaOH$ thì được 0,25đ. - Nếu HS chỉ viết được 2 PTHH thì được 0,25đ.	Các PT: 0,5 Số mol các chất: 0,25 Tính m: 0,25
4	BTKL: $0,12.M_X + 2. 0,36 = 10,8 \Rightarrow M_X = 84$ Đặt CT X: $R-(CHO)_n \Rightarrow M_R + 29n = 84$ Vì $n_{H_2} = 3n_X$ nên X có 3 liên kết pi. - Với $n = 1$ thì $M_R = 55 \Rightarrow R$ là C_4H_7- (1 π) (không thỏa) - Với $n = 2$ thì $M_R = 26 \Rightarrow R$ là $-C_2H_2-$ (1 π) (thỏa) $\Rightarrow n_{Ag} = 4.n_X = 4. 0,12 = 0,48 \text{ mol}$ $\Rightarrow m_{Ag} = \mathbf{51,84 \text{ gam}}$. Lưu ý: - HS có thể không viết các PTHH vì đề không yêu cầu. - HS phải tính được giá trị đúng duy nhất của m mới tính điểm: 0,5đ. - Nếu HS tính được $M_X = 84$ nhưng không biện luận mà đưa ngay ra công thức X và tính đúng giá trị của m thì được 0,25đ.	0,5