**SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO** **HƯỚNG DẪN CHẤM**

**QUẢNG NAM KIỂM TRA HỌC KỲ II - NĂM HỌC 2020 - 2021**

**Môn: Hóa học – Lớp 9**

**MÃ ĐỀ A**

**A. Trắc nghiệm (5,0 điểm):** 03 câu đúng được 1,0 điểm *(nếu đúng thêm 01 câu cộng 0,3 điểm; đúng thêm 02 câu cộng 0,7 điểm)*

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** |
| **Trả lời** | **A** | **C** | **B** | **C** | **B** | **D** | **A** | **B** | **C** | **C** | **D** | **A** | **B** | **D** | **C** |

**B. Tự luận (5,0 điểm)**

**Câu 1.** **(1,5 điểm)**

a. C2H5OH + O2  CH3COOH + H2O

b. 2CH3COOH + CaCO3 (CH3COO)2Ca + CO2 + H2O

c. CH3COOH + C2H5OH  CH3COOC2H5 + H2O

t0

đặc

*Mỗi phương trình hóa học đúng được 0,5 điểm, cân bằng sai trừ 0,25 điểm/1 PT.*

**Câu 2:** **(2,5 điểm)**

**a. (0,5 điểm)**

2C2H5OH + 2K → 2C2H5OK + H2 (0,25 điểm)

2H2O + 2K → 2KOH + H2 (0,25 điểm)

**b. (1,0 điểm)**

Thể tích rượu etylic nguyên chất: 25,875 ml (0,5 điểm)

Khối lượng rượu etylic nguyên chất: 20,7 gam (0,5 điểm)

**c. (1,0 điểm)**

Số mol rượu etylic: 0,45 mol (0,25 điểm)

Thể tích nước: 30,375 ml

Khối lượng nước: 30,375 gam (0,25 điểm)

Số mol nước: 1,6875 mol (0,25 điểm)

Thể tích khí hiđro sinh ra (ở đktc): 23,94 lit (0,25 điểm)

**Câu 3:** **(1,0 điểm)**

- Hiện tượng: Màu da cam của dung dịch brom nhạt dần rồi mất màu (0,5 điểm)

- PTHH: CH2 = CH2 + Br – Br → CH2Br – CH2Br (0,5 điểm)

**SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO** **HƯỚNG DẪN CHẤM**

**QUẢNG NAM KIỂM TRA HỌC KỲ II - NĂM HỌC 2020 - 2021**

**Môn: Hóa học – Lớp 9**

**MÃ ĐỀ B**

**A. Trắc nghiệm (5,0 điểm):** 03 câu đúng được 1,0 điểm *(nếu đúng thêm 01 câu cộng 0,3 điểm; đúng thêm 02 câu cộng 0,7 điểm)*

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** |
| **Trả lời** | **C** | **A** | **D** | **D** | **D** | **A** | **B** | **A** | **B** | **D** | **A** | **B** | **C** | **C** | **B** |

**B. Tự luận (5,0 điểm)**

**Câu 1.** **(1,5 điểm)**

a. 2CH3COOH + CuO (CH3COO)2Cu + H2O

đặc

b. C2H5OH + CH3COOH  CH3COOC2H5 + H2O

t0

t0

c. C2H5OH + 3 O2 2CO2 + 3H2O

*Mỗi phương trình hóa học đúng được 0,5 điểm, cân bằng sai trừ 0,25 điểm/1 PT.*

**Câu 2:** **(2,5 điểm)**

**a. (0,5 điểm)**

2C2H5OH + 2Na → 2C2H5ONa + H2 (0,25 điểm)

2H2O + 2Na → 2NaOH + H2 (0,25 điểm)

**b. (1,0 điểm)**

Thể tích rượu etylic nguyên chất: 20,125 ml (0,5 điểm)

Khối lượng rượu etylic nguyên chất: 16,1 gam (0,5 điểm)

**c. (1,0 điểm)**

Số mol rượu etylic: 0,35 mol (0,25 điểm)

Thể tích nước: 20,125 ml

Khối lượng nước: 20,125 gam (0,25 điểm)

Số mol nước: 1,118 mol (0,25 điểm)

Thể tích khí hiđro sinh ra (ở đktc): 16,442 lit (0,25 điểm)

**Câu 3:** **(1,0 điểm)**

- Hiện tượng: Màu vàng nhạt của khí clo nhạt dần rồi mất màu. (0,5 điểm)

Ánh sáng

- PTHH: CH4  + Cl2 CH3Cl + HCl (0,5 điểm)