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

 **TỈNH QUẢNG NAM KIỂM TRA CUỐI KỲ II NĂM HỌC 2021-2022**

 **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** | **B** | **A** | **C** | **C** | **B** | **C** | **A** | **B** | **C** | **C** | **D** | **D** | **D** | **C** |

**B. Tự luận (5,0 điểm)**

**Câu 1.** **(3,0 điểm)**

 **a**. Công thức phân tử của rượu etylic: C2H6O. 0,5đ

 CTCT của rượu etylic:

 

 Viết gọn: CH3- CH2- OH hay C2H5OH 0,5đ

 **b.**

CaC2 + 2H2O  C2H2  + Ca(OH)2 0,5đ

C2H4 + 3O2  2CO2 + 2H2O 0,5đ

CH4 + Cl2  CH3Cl + HCl 0,5đ

C2H2 + 2Br2 C2H2Br4 0,5đ

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

**Câu 2.** **(2,0 điểm)**

 **a.** C6H12O6 2C2H5OH + 2CO2 0,5đ

**b.** Số mol CO2: 1,5 mol 0,25đ

Khối lượng rượu etylic: 69 gam 0,25đ

**c.** Số mol glucozơ phản ứng: 0,75 mol 0,25đ

 Khối lượng glucozơ phản ứng: 135 gam 0,25đ

 Khối lượng glucozơ đã lấy lúc ban đầu**:** 180 gam 0,5đ

Vậy m = 180 gam

--------- **Hết**---------

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

 **TỈNH QUẢNG NAM KIỂM TRA CUỐI KỲ II NĂM HỌC 2021-2022**

 **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** | **A** | **B** | **A** | **D** | **C** | **D** | **C** | **C** | **B** | **B** | **C** | **C** | **A** | **D** | **B** |

**B. Tự luận (5,0 điểm)**

**Câu 1.** **(3,0 điểm)**

 **a**. Công thức phân tử của axit axetic: C2H4O2.0,5đ

 CTCT của axit axetic: 

 Thu gọn: CH3- COOH hay CH3COOH 0,5đ

 **b.**

CH≡ CH+ Br2  Br- CH= CH- Br 0,5đ

nCH2 = CH2  (CH2 - CH2) n 0,5đ

CH4 + 2O2  CO2 + 2H2O 0,5đ

C2H2 + H2 C2H4 0,5đ

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

**Câu 2.** **(2,0 điểm)**

 **a.** C6H12O6 2C2H5OH + 2CO2 0,5đ

**b.** Số mol CO2: 1 mol 0,25đ

Khối lượng rượu etylic: 46 gam 0,25đ

**c.** Số mol glucozơ phản ứng: 0,5 mol 0,25đ

 Khối lượng glucozơ phản ứng: 90 gam 0,25đ

 Khối lượng glucozơ đã lấy lúc ban đầu**:** 112,5 gam. 0,5đ

Vậy m = 112,5 gam.

--------- **Hết**---------