

Đề thi học kì 2 lớp 9 môn Hóa học - Đề 2**Đề bài**

Câu 1 (2 điểm): Nhỏ 10ml dung dịch AgNO_3 1M trong NH_3 vào ống nghiệm đựng dung dịch glucozo (đư), sau khi kết thúc phản ứng, người ta thu được một lượng Ag cân nặng 0,864 gam. Tính hiệu suất phản ứng ($\text{Ag} = 108$)

Câu 2 (2 điểm): Viết phương trình hóa học của $\text{H}_2\text{N} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$ lần lượt với NaOH , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$.

Câu 3 (2 điểm): Hai phân tử X và Y có công thức cấu tạo lần lượt là:

$\text{HO} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$ và $\text{H}_2\text{N} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$. Viết các phương trình hóa học với Na.

Câu 4 (2 điểm): Hãy điền Đ (nếu đúng) S (nếu sai) vào bảng sau:

		Đ hay S
1	Glucose tác dụng được với AgNO_3 trong NH_3	
2	Saccarose tác dụng được với H_2O trong axit	
3	Xenlulozo không tác dụng với natri	
4	Tinh bột tác dụng với iotcho màu xanh	
5	Axit axetic tác dụng được với rượu etylic trong axit	
6	Amino axit bị thủy phân trong môi trường axit hay kiềm	
7	Rượu etylic tác dụng với natri	
8	Benzen không tác dụng với nước	

Câu 5 (2 điểm): Trộn 50ml axit axetic ($D = 1,03 \text{ g/cm}^3$) với 50ml nước cất ($D = 1 \text{ g/cm}^3$). Tính nồng độ % của axit axetic trong dung dịch đó.

Đáp án đề thi học kì 2 lớp 9 môn Hóa học**Câu 1:**

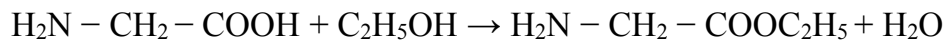
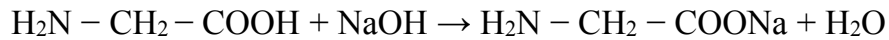
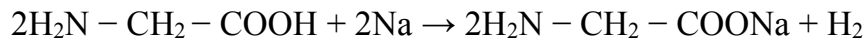
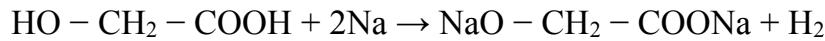
$$n_{\text{AgNO}_3\text{bd}} = 0,01\text{mol}$$

$$n_{\text{Ag tạo ra}} = \frac{0,864}{108} = 0,008(\text{mol})$$

$$\text{Hiệu suất phản ứng:} = \frac{0,008}{0,01} \cdot 100\% = 80\%$$

Câu 2:

Viết phương trình hóa học:

**Câu 3:****Câu 4:**

Chỉ có 6 sai (S)

Câu 5:

Khối lượng axit axetic là: $50 \cdot 1,03 = 51,5$ gam.

$m_{\text{H}_2\text{O}} = 50$ gam.

$$\text{Nồng độ \% của axit axetic} = \frac{51,5}{10,5} \cdot 100\% = 50,74\%$$

Mời các bạn xem tiếp tài liệu tại: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-9>