





## MỤC LỤC

 A. Tổng Hợp Đề thi cuối kì 2 Hóa 9. . . . .	2
 Đề số 1.Trường THCS - Năm học: 2023 - 2024 . . . . .	3
 Trắc nghiệm (5 điểm) . . . . .	3
 Tự Luận (5 điểm). . . . .	8

# **TỔNG HỢP ĐỀ THI CUỐI KÌ 2 HÓA 9**

**SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO**

**Trường THCS**

**Đề số 1**

(Đề kiểm tra có 9 trang)

(từ trang 3 đến trang 11)

Họ, tên thí sinh: .....

Số báo danh: .....

**Kiểm tra cuối kì II**

**Môn: Hóa - Lớp 9 - Chương trình chuẩn**

Năm học: 2023 - 2024

Thời gian: 60 phút (không kể thời gian phát đề)

Ngày thi: Ngày 14 tháng 4 năm 2024

**Mã đề thi 309**

**Phần I: Trắc nghiệm (5 điểm)**


**Câu 1.** Hợp chất X là chất rắn màu trắng, không tan trong nước ngay cả khi đun nóng. Chất X là thành phần chủ yếu trong sợi bông, tre, nứa, gỗ,... Chất X là

- A.** glucoza.                      **B.** saccarozo.                      **C.** tinh bột.                      **D.** xenlulozo.

 *Bài làm:* .....  
.....  
.....  
.....  
.....

**Câu 2.** Khi tiến hành thủy phân tinh bột hoặc xenlulozơ thì cần có chất xúc tác nào sau đây?

- A.** Dung dịch nước vôi.                      **B.** Dung dịch muối ăn.  
**C.** Dung dịch bazơ.                      **D.** Dung dịch axit loãng.

 *Bài làm:* .....  
.....  
.....  
.....

**Câu 3.** Cho sơ đồ chuyển hóa sau (mỗi mũi tên là một phương trình phản ứng):

Tinh bột  $\rightarrow$  X  $\rightarrow$  Y  $\rightarrow$  Z  $\rightarrow$  etyl axetat. Các chất Y, Z trong sơ đồ trên lần lượt là:

- A.** C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH, CH<sub>3</sub>COOH.                      **B.** CH<sub>3</sub>COOH, CH<sub>3</sub>OH.  
**C.** CH<sub>3</sub>COOH, C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH.                      **D.** C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>, CH<sub>3</sub>COOH.

 *Bài làm:* .....  
.....  
.....  
.....

.....

**Câu 4.** Trong thành phần cấu tạo phân tử của protein ngoài các nguyên tố C, H, O thì nhất thiết phải có nguyên tố

- A.** lưu huỳnh.                      **B.** sắt.                      **C.** clo.                      **D.** nitơ.

 *Bài làm:* .....

.....


.....

.....

.....

**Câu 5.** Tơ nilon được gọi là

- A.** Tơ thiên nhiên.  
**B.** Tơ tổng hợp.  
**C.** Tơ nhân tạo.  
**D.** Vừa là tơ nhân tạo vừa là tơ thiên nhiên.

 *Bài làm:* .....

.....


.....

.....

.....

**Câu 6.** Để phân biệt vải dệt bằng tơ tằm và vải dệt bằng sợi bông. Chúng ta có thể

- A.** gia nhiệt để thực hiện phản ứng đông tụ.  
**B.** đốt và ngửi nếu có mùi khét là vải bằng tơ tằm.  
**C.** dùng quỳ tím.  
**D.** dùng phản ứng thủy phân.

 *Bài làm:* .....

.....

.....

.....

.....

**Câu 7.** Khi cho 9,2 gam ancol etylic tác dụng với Na vừa đủ, thu được V lít  $H_2$  (đktc). Giá trị của V là

- A.** 2,24.                      **B.** 6,72.                      **C.** 4,48.                      **D.** 3,36.

 *Bài làm:* .....

.....


.....

.....

.....

**Câu 8.** Thể tích dung dịch NaOH 1M cần để trung hòa vừa đủ 200 gam dung dịch axit axetic 6% là

- A.** 100 ml.                      **B.** 200 ml.                      **C.** 300 ml.                      **D.** 400 ml.

 Bài làm: .....

.....

.....

.....

.....

**Câu 9.** Thủy phân hoàn toàn m gam chất béo bằng dung dịch NaOH, đun nóng thu được 9,2 gam glixerol và 91,8 gam muối. Giá trị của m là

- A.** 89.                      **B.** 101.                      **C.** 85.                      **D.** 93.

 Bài làm: .....

.....

.....

.....

.....

**Câu 10.** Cho 90 gam glucosơ lên men rượu với hiệu suất 80%, thu được m gam  $C_2H_5OH$  . Giá trị của m là

- A.** 36,8.                      **B.** 18,4.                      **C.** 23,0.                      **D.** 46,0.

 Bài làm: .....

.....

.....

.....

.....

**Câu 11.** Dầu mỡ không có nhiệt độ sôi nhất định vì:

- A. Dầu mỏ không tan trong nước.
- B. Dầu mỏ là hỗn hợp phức tạp nhiều hidrocarbon.
- C. Dầu mỏ nổi lên trên mặt nước.
- D. Dầu mỏ là chất lỏng sánh.

 Bài làm:

**Câu 12.** Khi đốt cháy khí metan bằng khí oxi thì tỉ lệ thể tích của khí metan và khí oxi nào dưới đây để được hỗn hợp nổ?

- A. 1 thể tích khí metan và 3 thể tích khí oxi.
- B. 2 thể tích khí metan và 1 thể tích khí oxi.
- C. 3 thể tích khí metan và 2 thể tích oxi.
- D. 1 thể tích khí metan và 2 thể tích khí oxi.

 Bài làm:

**Câu 13.** Phương trình đốt cháy hidrocarbon X như sau:  $X + 3O_2 \xrightarrow{t^o} 2CO_2 + 2H_2O$  Hidrocarbon X là

- A.  $C_2H_4$ .
- B.  $C_2H_6$ .
- C.  $CH_4$ .
- D.  $C_2H_2$ .

 Bài làm:

**Câu 14.** Cho các phát biểu sau:

- (a) Metan, etilen, axetilen lần lượt có công thức phân tử là  $CH_4$ ,  $C_2H_2$ ,  $C_2H_4$ .
- (b) Metan, etilen, axetilen đều là các khí không màu, không mùi, nhẹ hơn nước, ít tan trong nước.
- (c) Tính chất hóa học đặc trưng của metan là phản ứng thế.
- (d) Để nhận biết metan và etilen ta có thể dùng dung dịch brom.

(e) Khi đốt cháy metan ta thu được số mol  $\text{CO}_2$  bằng số mol  $\text{H}_2\text{O}$  .


Số phát biểu đúng là

**A.** 1.

**B.** 2.

**C.** 3.

**D.** 4.

 *Bài làm:* .....  
.....  
.....  
.....  
.....


**Câu 15.** Thuốc thử dùng để nhận biết metan và etilen là

**A.** quì tím.

**B.**  $\text{HCl}$ .

**C.**  $\text{NaOH}$ .

**D.** dung dịch  $\text{Br}_2$ .

 *Bài làm:* .....  
.....  
.....  
.....  
.....


**Câu 16.** Cho phương trình hóa học:  $2\text{X} + 7\text{O}_2 \xrightarrow{t^0} 4\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ . X là

**A.**  $\text{C}_2\text{H}_2$ .

**B.**  $\text{C}_2\text{H}_4$ .

**C.**  $\text{C}_2\text{H}_6$ .

**D.**  $\text{C}_6\text{H}_6$ .

 *Bài làm:* .....  
.....  
.....  
.....  
.....


**Câu 17.** Các chất nào trong dãy tác dụng được với  $\text{SiO}_2$ ?

**A.**  $\text{CO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NaOH}$ .

**B.**  $\text{CO}_2$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{NaOH}$ .

**C.**  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ .

**D.**  $\text{NaOH}$ ,  $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{CaO}$ .

 *Bài làm:* .....  
.....  
.....  
.....  
.....

**Câu 18.** Nguyên liệu để sản xuất đồ gốm là:

- A. Đất sét, thạch anh, fenspat.  
 B. Đất sét, đá vôi, cát.  
 C. cát thạch anh, đá vôi, soda.  
 D. Đất sét, thạch anh, đá vôi.

 Bài làm:

**Câu 19.** Oxi hoá m gam hỗn hợp X gồm Al, Mg và kim loại M có tỉ lệ số mol Al : Mg : M = 1 : 2 : 1 cần 10,08 lít Cl<sub>2</sub> (đktc) thu được 45,95 gam hỗn hợp Y gồm các muối clorua. Kim loại M là.

- A. Ca.                      B. Ba.                      C. Zn.                      D. Fe.

 Bài làm:

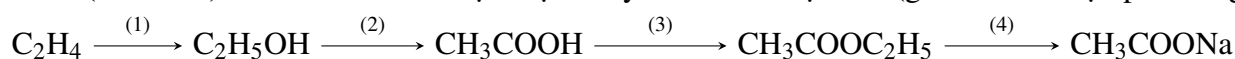
**Câu 20.** Nhiệt phân hoàn toàn 40 gam một loại quặng đolômit có lẫn tạp chất trơ sinh ra 8,96 lít khí CO<sub>2</sub> (ở đktc). Thành phần phần trăm về khối lượng của CaCO<sub>3</sub>.MgCO<sub>3</sub> trong loại quặng nêu trên là

- A. 40%.                      B. 50%.                      C. 84%.                      D. 92%.

 Bài làm:

## Phần II: Tự Luận (5 điểm)

**Bài 1** (1,5 điểm). Viết các PTHH thực hiện chuyển đổi hóa học sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có):



 Bài làm:



.....

.....

.....

.....



.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

—————**HẾT**—————