

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 4 trang)

THI THỬ TN THPT - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: HÓA HỌC - THPT***Thời gian làm bài: 50 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 13/07/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H.TN.002**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM**

Câu 1. Nối một lá nhôm với một lá kẽm bằng dây dẫn rồi nhúng cả hai vào dung dịch H_2SO_4 loãng. Kim loại bị ăn mòn là

- A. không kim loại nào bị ăn mòn
B. kẽm
C. nhôm
D. cả hai kim loại bị ăn mòn như nhau

Câu 2. Muối nào sau đây được dùng để dùng trong bình chữa cháy dạng bột?

- A. $NaHCO_3$ B. $NaNO_3$ C. $NaCl$ D. Na_2CO_3

Câu 3. Ô mạng lập phương tâm diện chứa bao nhiêu nguyên tử?

- A. sáu B. bốn C. hai D. tám

Câu 4. Vật liệu composite luôn gồm

- A. chỉ một loại polymer duy nhất
B. hai kim loại nóng chảy trộn vào nhau
C. vật liệu nền và vật liệu cốt
D. một chất rắn và một chất khí

Câu 5. Đun sôi nước cứng tạm thời thì

- A. tính cứng mất đi vì các ion kết tủa dưới dạng carbonate
B. tính cứng không đổi
C. nước chuyển thành nước cứng vĩnh cửu
D. tính cứng tăng lên vì nước bay hơi bớt

Câu 6. Người ta dùng chất nào để tráng gương và tráng ruột phích, và vì sao?

- A. fructose, vì fructose ngọt hơn hẳn đường mía nên chỉ cần dùng lượng nhỏ
B. glucose, vì cơ thể hấp thụ glucose trực tiếp mà không cần tiêu hoá
C. glucose, vì men rượu chuyển hoá glucose thành ethanol
D. glucose, vì glucose khử ion bạc, cho lớp bạc bám đều lên thủy tinh

Câu 7. Sức điện động chuẩn của một pin điện hoá được tính bằng

- A. thế của anode trừ thế của cathode
B. thế điện cực chuẩn của cathode trừ thế điện cực chuẩn của anode
C. tổng hai thế điện cực chuẩn
D. trung bình cộng của hai thế điện cực chuẩn

Câu 8. Dung dịch valine $((\text{CH}_3)_2\text{CH} - \text{CH}(\text{NH}_2) - \text{COOH})$ có tác dụng thế nào với quỳ tím?

- A. Làm quỳ tím hoá đỏ
B. Không làm đổi màu quỳ tím
C. Làm mất màu quỳ tím
D. Làm quỳ tím hoá xanh

Câu 9. Trong phương pháp Solvay, ammonia gần như không bị tiêu hao vì

- A. nó biến thành sản phẩm chính của quá trình
B. nó bay hơi hết ra ngoài
C. nó được thu hồi ở bước cuối rồi quay lại dùng cho mẻ sau
D. nó không tham gia phản ứng nào

Câu 10. Tơ visco và tơ acetate được xếp vào loại polymer

- A. thiên nhiên
B. tổng hợp
C. vô cơ
D. bán tổng hợp

Câu 11. Điều kiện để hình thành liên kết cho – nhận là

- A. hai bên có độ âm điện chênh nhau rất lớn
B. cả hai bên đều còn cặp electron chưa liên kết
C. cả hai bên đều có orbital trống
D. một bên còn cặp electron chưa liên kết, bên kia còn orbital trống

Câu 12. Chất nào sau đây có đồng phân hình học?

- A. $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ (ethene)
B. $\text{CH}_2 = \text{CCl}_2$ (1,1-dichloroethene)
C. $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_3$ (propene)
D. $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{Cl}$ (1-chloroprop-1-ene)

Câu 13. Hydrocarbon thơm có công thức $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{CH}_3$ thường được gọi là

- A. benzene
B. ethylbenzene
C. o-xylene
D. toluene

Câu 14. Phụ gia enzyme protease trong bột giặt có vai trò

- A. Phân giải các vết bẩn có bản chất protein
B. Làm vải trông trắng sáng hơn dưới ánh sáng
C. Làm tăng độ kiềm để tách vết dầu mỡ tốt hơn
D. Làm chất độn giúp bột tơi và dễ định lượng

Câu 15. Trong thí nghiệm nhận biết ion Fe^{3+} bằng KSCN, dấu hiệu nhận biết là

- A. có khí mùi khai thoát ra
B. dung dịch mất màu hoàn toàn
C. dung dịch chuyển sang màu đỏ máu
D. xuất hiện kết tủa trắng

Câu 16. Cấu hình electron của ion Fe^{3+} là

- A. $[\text{Ar}]3d^8$
B. $[\text{Ar}]3d^6$
C. $[\text{Ar}]3d^5$
D. $[\text{Ar}]3d^34s^2$

Câu 17. Cặp chất nào sau đây có xảy ra phản ứng?

- A. kẽm và dung dịch $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
B. sắt và dung dịch $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
C. chì và dung dịch $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
D. kẽm và dung dịch $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

Câu 18. Ion kim loại trung tâm trong phân tử hemoglobin là

- A. Co^{3+}
B. Fe^{2+}
C. Mg^{2+}
D. Zn^{2+}

PHẦN II. ĐÚNG/SAI

Câu 19. Xét nguyên tố sodium (Na, $Z = 11$) thuộc nhóm IA và khoáng vật soda có công thức Na_2CO_3 .

- a) Nguyên tử nguyên tố nhóm IA có cấu hình electron lớp ngoài cùng là ns^2 .
- b) Trong hợp chất, nguyên tố nhóm IA có số oxi hoá +1 hoặc +2.
- c) Phần trăm khối lượng Na trong Na_2CO_3 bằng 56,6%.
- d) Kim loại nhóm IA không tồn tại ở dạng đơn chất trong tự nhiên.

Câu 20. Cho các chất: $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, C_6H_6 , Na_2CO_3 , CaC_2 .

- a) Hoá học hữu cơ là ngành hoá học nghiên cứu về các hợp chất hữu cơ.
- b) Trong dãy trên có 2 chất hữu cơ.
- c) Phần trăm khối lượng carbon trong CH_3CHO bằng 54,5%.
- d) NaCl là hợp chất hữu cơ.

Câu 21. Một mẫu poly(vinyl acetate) có hệ số polymer hoá 3000 đồng thời trùng hợp 25,8 g vinyl acetate với hiệu suất 100%.

- a) Trong phản ứng trùng hợp, khối lượng mắt xích bằng khối lượng monomer.
- b) Khối lượng polymer thu được xấp xỉ 25,8 g.
- c) Khối lượng polymer thu được khi trùng hợp luôn lớn hơn khối lượng monomer ban đầu.
- d) Polymer poly(vinyl acetate) còn được gọi là PE.

Câu 22. Mạ một lớp chromium (Cr, khối lượng riêng 7,19 g/cm³) dày 0,005 cm lên tấm thép có mỗi mặt rộng 100 cm².

- a) Người ta gắn vào vỏ tàu biển bằng thép những khối đồng.
- b) Thể tích lớp mạ trên một mặt bằng 1 cm³.
- c) Trong bảo vệ điện hoá, kim loại gắn thêm phải có tính khử mạnh hơn kim loại cần bảo vệ.
- d) Khi lớp phủ bị xây xát, tôn (sắt tráng kẽm) bền hơn sắt tây (sắt tráng thiếc) vì lớp kẽm dày hơn lớp thiếc.

PHẦN III. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 23. Tính phần trăm khối lượng lithium trong LiCl .

Câu 24. Đánh số các bộ phận của pin: anode là 1, cathode là 2, dây dẫn ngoài là 3, cầu muối là 4. Bộ phận giữ cho hai dung dịch trung hoà điện mang số mấy?

Câu 25. Bột giặt chứa 5% khối lượng phosphate. Trong 100 g bột giặt có bao nhiêu gam phosphate?

Câu 26. Trong công thức Faraday, số electron trao đổi ứng với một nguyên tử Cu bằng bao nhiêu?

Câu 27. Ở dạng mạch hở, phân tử ribose ($\text{CH}_2\text{OH}[\text{CHOH}]_3\text{CHO}$) có bao nhiêu nhóm $-\text{OH}$?

Câu 28. Hoà tan hết 17 gam rubidium (Rb) vào nước dư rồi cô cạn. Tính khối lượng chất rắn khan thu được.