

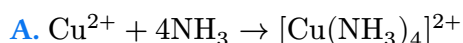
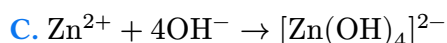
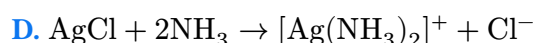
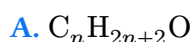
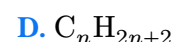
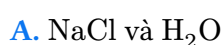
**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 3 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 06/07/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H.TN.001**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Phương trình nào mô tả đúng thí nghiệm nhỏ từ từ dung dịch NaOH đến dư vào dung dịch ZnSO_4 ?**Câu 2.** Amino acid đứng yên trong điện trường khi**A.** dung dịch có nồng độ rất loãng**B.** pH của dung dịch nhỏ hơn pI**C.** pH của dung dịch bằng 7**D.** pH của dung dịch bằng pI của chính amino acid ấy**Câu 3.** Nung nóng NaNO_3 (sodium nitrate) tới khối lượng không đổi. Chất rắn thu được là**A.** KNO_2 **B.** NaNO_2 **C.** CaO **D.** CuO **Câu 4.** Công thức tổng quát của dãy đồng đẳng alcohol no, đơn chức, mạch hở là**Câu 5.** Hiện tượng “khí HCl sinh ra khi đốt ống nhựa PVC” có nguyên nhân là**A.** Trong phân tử PVC có nguyên tử chlorine**B.** Túi nylon trôi trong nước trông giống con sứa**C.** Nhựa cháy không hoàn toàn sinh ra nhiều chất độc**D.** Rác nhựa vỡ vụn thành hạt rất nhỏ rồi đi vào chuỗi thức ăn**Câu 6.** Cho dung dịch NaOH tác dụng với CuSO_4 . Sản phẩm thu được là**Câu 7.** Hiệu độ âm điện của liên kết C – S bằng 0,03. Liên kết ấy là liên kết**A.** cộng hoá trị phân cực**B.** cộng hoá trị không phân cực**C.** ion**D.** kim loại**Câu 8.** Quá trình lên men lactic cho sản phẩm chính là**A.** Acetic acid**B.** Lactic acid**C.** Glucose và fructose**D.** Ethanol và khí carbon dioxide**Câu 9.** Aniline để lâu trong không khí chuyển sang màu nâu đen là do**A.** aniline bị oxygen của không khí oxi hoá**B.** aniline phản ứng với nitrogen của không khí**C.** aniline hút ẩm rồi vón lại**D.** aniline bay hơi hết

Câu 10. Tên thay thế của alkane có công thức cấu tạo $C(CH_3)_4$ là

- A. ethane B. propane C. butane D. 2,2-dimethylpropane

Câu 11. Việc mở nắp chai dầu lâu ngoài không khí có ảnh hưởng gì tới tốc độ ôi của dầu mỡ?

- A. Làm dầu chuyển thành xà phòng B. Không ảnh hưởng gì tới tốc độ ôi
C. Làm dầu mau ôi hơn D. Làm dầu lâu ôi hơn

Câu 12. Việc giặt gộp nhiều quần áo trong một mẻ đầy máy là việc nên làm hay không nên làm, và vì sao?

- A. Nên làm, vì phosphate là dưỡng chất cho tảo nên dễ gây phú dưỡng ao hồ
B. Nên làm, vì cách này tiết kiệm nước, điện và giảm lượng bột giặt thải ra
C. Không nên làm, vì quần áo không sạch hơn mà chỉ tốn tiền và thải thêm chất ra môi trường
D. Không nên làm, vì cách này tiết kiệm nước, điện và giảm lượng bột giặt thải ra

Câu 13. Trong pin Galvani, dòng electron đi

- A. từ dung dịch lên thanh kim loại rồi trở lại dung dịch
B. qua cầu muối từ nửa pin này sang nửa pin kia
C. từ anode qua dây dẫn tới cathode
D. từ cathode qua dây dẫn tới anode

Câu 14. Số phối trí của nguyên tử trung tâm là

- A. số oxi hoá của nguyên tử trung tâm
B. số ion ở cầu ngoại
C. điện tích của cầu nội
D. số liên kết cho — nhận giữa nguyên tử trung tâm và các phối tử

Câu 15. Polymer thu được khi trùng ngưng acid 6-aminohexanoic là

- A. nylon-6 B. nylon-7 C. poly(ethylene) D. nylon-6,6

Câu 16. Kim loại kiềm thổ nào **không** tác dụng với nước dù ở nhiệt độ cao?

- A. beryllium B. strontium C. barium D. calcium

Câu 17. Khi đun nóng dung dịch màu xanh tím vừa thu được, hiện tượng quan sát được là

- A. Màu xanh tím xuất hiện trở lại B. Không có hiện tượng gì
C. Dung dịch chuyển sang màu xanh tím D. Màu xanh tím biến mất

Câu 18. Đặc điểm nổi bật nhất của enzyme so với xúc tác hoá học thông thường là

- A. khả năng chịu nhiệt độ rất cao B. tính chọn lọc rất cao đối với cơ chất
C. giá thành rất rẻ D. có thể dùng trong mọi môi trường pH

PHẦN II. ĐÚNG/SAI

Câu 19. Cho các polymer: cao su buna, nylon-6,6, tơ tằm, tơ visco; xét thêm polymer poly(vinyl chloride).

- a) Trong bốn polymer đã cho có 2 chất điều chế bằng phản ứng trùng ngưng.
b) Polymer poly(vinyl chloride) có mạch phân nhánh.
c) Phản ứng trùng ngưng khác trùng hợp ở chỗ có tách ra phân tử nhỏ như nước.
d) Tơ visco và tơ acetate thuộc loại polymer bán tổng hợp.

Câu 20. Ăn 500 g đậu nành khô chứa 34% protein; đồng thời xét tình huống ướp muối cá và thịt và phản ứng biuret.

- a) Cho protein tác dụng với $\text{Cu}(\text{OH})_2$ trong môi trường kiềm thì xuất hiện kết tủa màu vàng.
- b) Thủy phân hoàn toàn protein thu được các α -amino acid.
- c) Phần protein ấy cung cấp 680 kcal.
- d) Khi protein bị biến tính, các liên kết peptide bị cắt đứt hoàn toàn.

Câu 21. Lấy 20 mL geranyl acetate ($\text{C}_{12}\text{H}_{20}\text{O}_2$, $M = 196$, khối lượng riêng 0,91 g/mL); đồng thời xét benzyl acetate và cặp chất methyl acetate – propanoic acid.

- a) Khối lượng ester lấy ra bằng 20 g.
- b) Số mol ester lấy ra xấp xỉ 0,09 mol.
- c) Trong hai chất methyl acetate và propanoic acid, chất sôi cao hơn là propanoic acid.
- d) So với alcohol có cùng số nguyên tử carbon, ester có nhiệt độ sôi cao hơn.

Câu 22. Lấy 59,6 gam KCl đem thử màu ngọn lửa; xét thêm ion Cu^{2+} .

- a) Ion Cu^{2+} làm ngọn lửa có màu xanh lam lục.
- b) Phần trăm khối lượng potassium trong KCl bằng 47,7%.
- c) Lượng muối ấy chứa 1,6 mol ion Cl^- .
- d) Phải quan sát màu tím của K^+ qua kính lọc màu xanh vì màu tím quá chói mắt.

PHẦN III. TRẢ LỜI NGẮN

Câu 23. Phân tử serine có bao nhiêu nhóm $-\text{COOH}$?

Câu 24. Khi đốt đồng (Cu) trong khí Cl_2 dư, mỗi nguyên tử kim loại nhường bao nhiêu electron?

Câu 25. Nung 42 gam NaHCO_3 đến khối lượng không đổi. Tính số mol khí CO_2 thoát ra.

Câu 26. Oxi hoá hoàn toàn 2 mol glucose trong tế bào. Tính số mol O_2 đã dùng.

Câu 27. Thủy phân hoàn toàn 34,2 g maltose ($M = 342$), mỗi mol cho hai mol monosaccharide ($M = 180$). Tính khối lượng monosaccharide thu được, theo gam.

Câu 28. Cần bao nhiêu mol electron để khử hết 0,1 mol ion Zn^{2+} ?