



**KHOÁ LUYỆN ĐỀ BẮC TRUNG NAM 2020 MÔN HOÁ HỌC**  
**ĐỀ SỐ 26. Khảo sát chất lượng tỉnh Thái Bình (Mã 202)**

Thầy **LÊ PHẠM THÀNH**

Thời gian làm bài: 50 phút; không kể thời gian phát đề

**VIDEO và LỜI GIẢI CHI TIẾT chỉ có tại website <http://hoc24h.vn>**

[Truy cập tab: **Khóa Học** – Khóa: **ĐỀ THI THỬ THPT QG 2020 BẮC + TRUNG + NAM - MÔN: HÓA HỌC**]

👉 Khai giảng: **HOÁ HỌC 11** dành cho **2K4** (ưu đãi học phí **600K**; combo **840K**)

📌 Đăng ký khoá **LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN GIAI ĐOẠN CUỐI (LIVE PRO)**: <https://bit.ly/LiveProHoa>

➤ Chị **Hồ Phúc**: <https://www.facebook.com/phuc.hoc24h> (SĐT: **0378.450.292**)

➤ Chị **Hoa Ban**: <https://www.facebook.com/hoaban1678> (SĐT: **0367.584.191**)

Họ, tên thí sinh: ..... Số báo danh: .....

**Cho biết nguyên tử khối (theo đvC) của các nguyên tố:**

H = 1; Li = 7; C = 12; N = 14; O = 16; F = 19; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39;  
Ca = 40; Cr = 52; Fe = 56; Ni = 59; Cu = 64; Zn = 65; Rb = 85,5; Ag = 108; Cs = 133; Ba = 137.

**Câu 41: [ID: 154323]** Chất tham gia phản ứng trùng ngưng là:

- A. Vinyl xianua (acrilonitrin). B. Stiren (vinylbenzen).  
C. Metyl metacrylat. D. Axit ε-aminocaproic.

**Câu 42: [ID: 154324]** Phân tử saccarozơ được cấu tạo bởi một gốc glucosơ và một gốc fructosơ. Số nguyên tử cacbon trong phân tử saccarozơ là:

- A. 10. B. 11. C. 22. D. 12.

**Câu 43: [ID: 154325]** Để tráng một chiếc gương soi, ta đun dung dịch chứa 36 gam glucosơ với lượng vừa đủ dung dịch  $\text{AgNO}_3$  trong  $\text{NH}_3$ . Khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, khối lượng Ag thu được là

- A. 21,6 gam. B. 54,0 gam. C. 43,2 gam. D. 10,8 gam.

**Câu 44: [ID: 154326]** Kim loại **không** phản ứng với dung dịch  $\text{CuSO}_4$  là:

- A. Fe. B. Ag. C. Mg. D. Al.

**Câu 45: [ID: 154327]** Phản ứng thủy phân chất béo trong môi trường kiềm ( $\text{NaOH}$ ,  $\text{KOH}$ ) còn được gọi là phản ứng:

- A. Hidro hóa. B. Hidrat hóa. C. Xà phòng hóa. D. Este hóa.

**Câu 46: [ID: 154328]** Thủy phân este  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$  (mùi thơm hoa nhài) trong dung dịch  $\text{NaOH}$ , ancol thu được có công thức là:

- A.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH}$ . B.  $\text{CH}_3\text{OH}$ . C.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ . D.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ .

**Câu 47: [ID: 154329]** Dung dịch chất nào sau đây **không** làm đổi màu giấy quỳ tím?

- A. Lysin. B. Axit glutamic. C. Alanin. D. Metylamin.

**Câu 48: [ID: 154330]** Phản ứng nào sau đây thuộc phương pháp thủy luyện?

- A.  $2\text{NaCl} \xrightarrow{\text{dpdd}} 2\text{Na} + \text{Cl}_2$ . B.  $2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{dpdd}} 2\text{NaOH} + \text{H}_2 + \text{Cl}_2$ .

- C.  $2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{t}^\circ} \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$ . D.  $2\text{Al} + 3\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{Cu}$ .

**Câu 49: [ID: 154331]** Kim loại sắt phản ứng với chất nào sau đây tạo muối sắt (III)?

- A. Khí  $\text{Cl}_2$  (đun nóng). B. Dung dịch  $\text{HCl}$ . C. Lưu huỳnh (đun nóng). D.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng.

**Câu 50: [ID: 154332]** Polime được dùng làm chất dẻo là:

- A. Poli(vinyl clorua). B. Poli(acrilonitrin).  
C. Polibutadien. D. Poli(hexametylen adipamit).

**Câu 51: [ID: 154333]** Công thức nào sau đây là của anilin?

- A.  $C_6H_{13}-NH_2$ . B.  $H_2N-CH(CH_3)-COOH$ . C.  $H_2N-CH_2-COOH$ . D.  $C_6H_5-NH_2$ .

**Câu 52: [ID: 154334]** Đá vôi dùng làm vật liệu xây dựng, sản xuất vôi sống, xi măng, thủy tinh,... Đá vôi có công thức hóa học là:

- A.  $CaCO_3$ . B.  $CaO$ . C.  $CaSO_4$ . D.  $Ca(OH)_2$ .

**Câu 53: [ID: 154335]** Tính chất nào sau đây thuộc tính chất vật lý chung của kim loại?

- A. Khối lượng riêng. B. Nhiệt độ nóng chảy. C. Tính cứng (độ cứng). D. Tính dẫn điện.

**Câu 54: [ID: 154336]** Kim loại **không** tác dụng với dung dịch  $H_2SO_4$  loãng, nguội là:

- A. Mg. B. Al. C. Cu. D. Zn.

**Câu 55: [ID: 154337]** Cho m gam bột Fe vào dung dịch  $CuSO_4$  dư, kết thúc phản ứng thu được 5,12 gam Cu. Giá trị của m là:

- A. 4,48 gam. B. 3,36 gam. C. 5,60 gam. D. 2,24 gam.

**Câu 56: [ID: 154338]** Nhỏ dung dịch  $I_2$  vào ống nghiệm chứa dung dịch hồ tinh bột. Hiện tượng quan sát được là:

- A. Có màu tím. B. Có màu xanh tím. C. Có màu xanh lam. D. Có màu hồng.

**Câu 57: [ID: 154339]** Chất làm mất màu nước brom ngay ở nhiệt độ thường là:

- A. Benzen ( $C_6H_6$ ). B. Metan ( $CH_4$ ). C. Etilen ( $C_2H_4$ ). D. Toluen ( $C_6H_5-CH_3$ ).

**Câu 58: [ID: 154340]** Chất nào sau đây có tính chất lưỡng tính?

- A.  $NaHCO_3$ . B.  $Na_2CO_3$ . C.  $Mg(NO_3)_2$ . D.  $AlCl_3$ .

**Câu 59: [ID: 154341]** Khí X có tính chất: rất độc, không màu, không mùi, rất ít tan trong nước, bền nhiệt, cháy trong không khí sinh ra chất khí Y làm đục nước vôi trong. Khí X là:

- A.  $CO_2$ . B. CO. C.  $SO_2$ . D.  $NH_3$ .

**Câu 60: [ID: 154342]** Kim loại có tính nhiễm từ là:

- A. Fe. B. Al. C. Cu. D. Ag.

**Câu 61: [ID: 154343]** Cho dần dần từng giọt dung dịch  $NH_3$  đến dư vào ống nghiệm chứa dung dịch  $Al(NO_3)_3$ . Hiện tượng quan sát được là:

- A. Có kết tủa trắng xuất hiện, sau đó kết tủa tan.  
B. Sau một thời gian có kết tủa trắng, sau đó kết tủa tan.  
C. Có kết tủa màu nâu đỏ, sau đó tan.  
D. Có kết tủa trắng xuất hiện, kết tủa không tan khi  $NH_3$  dư.

**Câu 62: [ID: 154344]** Chất nào sau đây thuộc loại chất điện li mạnh?

- A.  $CH_3COOH$ . B. HF. C.  $HNO_3$ . D.  $H_2S$ .

**Câu 63: [ID: 154345]** Độ dinh dưỡng của phân đạm được đánh giá bằng:

- A.  $\%m_N$ . B.  $\%m_{N_2O_5}$ . C.  $\%m_{P_2O_5}$ . D.  $\%m_{K_2O}$ .

**Câu 64: [ID: 154346]** Kim loại phản ứng mạnh với nước ngay ở nhiệt độ thường là:

- A. Fe. B. Zn. C. Al. D. K.

**Câu 65: [ID: 154347]** Cho 6,72 gam Fe tác dụng với oxi thu được 9,28 gam hỗn hợp X chỉ chứa 3 oxit. Hòa tan hỗn hợp X cần vừa đủ V ml dung dịch  $H_2SO_4$  1M (loãng). Giá trị của V là:

- A. 120 ml. B. 160 ml. C. 320 ml. D. 80 ml.

**Câu 66: [ID: 154348]** Chất được dùng để làm mềm nước cứng toàn phần là:

- A. NaOH. B. NaHCO<sub>3</sub>. C. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>. D. Ca(OH)<sub>2</sub>.

**Câu 67: [ID: 154349]** Cho các phát biểu sau:

- (1) Hợp kim Al – Li là hợp kim siêu nhẹ, được dùng trong kĩ thuật hàng không.
- (2) Trong ăn mòn kim loại và điện phân, tại catot luôn diễn ra sự oxi hóa.
- (3) Cho bột Cu vào dung dịch Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> dư thu được dung dịch chứa 2 muối.
- (4) Bột nhôm trộn với bột sắt oxit (gọi là hỗn hợp tecmit) để thực hiện phản ứng nhiệt nhôm dùng hàn đường ray.
- (5) Đun nóng dung dịch hỗn hợp CaCl<sub>2</sub> và NaHCO<sub>3</sub> có xuất hiện kết tủa.
- (6) Corindon ở dạng tinh thể trong suốt, rất rắn, được dùng để chế tạo đá mài.

Số phát biểu đúng là:

- A. 6. B. 4. C. 5. D. 3.

**Câu 68: [ID: 154350]** Cho 6,5 gam Zn vào dung dịch HCl dư, thể tích khí H<sub>2</sub> thu được (đo ở điều kiện tiêu chuẩn) là:

- A. 1,120 lít. B. 2,688 lít. C. 3,360 lít. D. 2,240 lít.

**Câu 69: [ID: 154351]** Điện phân dung dịch X chứa Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> và NaCl bằng điện cực trơ với cường độ dòng điện không đổi

I = 5A, sau một thời gian thấy khối lượng catot tăng 11,52 gam; thu được dung dịch Y và hỗn hợp khí có tỉ khối so với H<sub>2</sub> bằng 25,75. Nếu thời gian điện phân là 8685 giây thì tổng thể tích khí thoát ra ở 2 cực là 3,472 lít (đo ở điều kiện tiêu chuẩn). Cho m gam bột Fe vào dung dịch Y, kết thúc phản ứng thấy thoát ra khí NO (sản phẩm khử duy nhất) và còn lại 0,6m gam rắn. Giá trị của m là:

- A. 20,16 gam. B. 18,24 gam. C. 11,95 gam. D. 19,12 gam.

**Câu 70: [ID: 154352]** Tiến hành thí nghiệm điều chế etyl axetat (CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>) theo các bước sau đây:

- Bước 1: Cho 1 ml C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH, 1 ml CH<sub>3</sub>COOH và vài giọt dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đặc vào ống nghiệm.
- Bước 2: Lắc đều ống nghiệm, đun cách thủy (trong nồi nước nóng) khoảng 5 – 6 phút ở 65 – 70°C.
- Bước 3: Làm lạnh, sau đó rót thêm 2 ml dung dịch NaCl bão hòa vào ống nghiệm.

Cho các phát biểu sau:

- (1) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> đặc có vai trò vừa làm chất xúc tác vừa làm tăng hiệu suất phản ứng.
- (2) Mục đích chính của việc thêm dung dịch NaCl bão hòa là để tránh phân hủy sản phẩm.
- (3) Sau bước 2, trong ống nghiệm vẫn còn C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH và CH<sub>3</sub>COOH.
- (4) Sau bước 3, chất lỏng trong ống nghiệm tách rõ thành hai lớp.

Số phát biểu đúng là:

- A. 1. B. 4. C. 2. D. 3.

**Câu 71: [ID: 154353]** Cho các phát biểu sau:

- (1) Một số polime của este được dùng để sản xuất chất dẻo như PVA, thủy tinh hữu cơ,...
- (2) Đun nóng xenlulozơ trong dung dịch axit vô cơ, thu được glucozơ.
- (3) Có thể dùng dung dịch AgNO<sub>3</sub> trong NH<sub>3</sub> đun nóng để phân biệt glucozơ và fructozơ.
- (4) Tơ nitron (hay tơ olon) thuộc loại tơ vinylic.
- (5) Dung dịch alanin không làm đổi màu quỳ tím.
- (6) Hợp chất H<sub>2</sub>N-CH<sub>2</sub>-CONH-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-COOH thuộc loại dipeptit.

Số phát biểu đúng là:

- A. 5. B. 3. C. 6. D. 4.

**Câu 72: [ID: 154354]** Chất X (C<sub>n</sub>H<sub>2n+4</sub>O<sub>4</sub>N<sub>2</sub>) là muối amoni của axit cacboxylic đa chức; chất Y (C<sub>m</sub>H<sub>2m-3</sub>O<sub>6</sub>N<sub>5</sub>) là pentapeptit được tạo bởi một amino axit. Cho 0,26 mol hỗn hợp E gồm X và Y tác dụng tối đa với dung dịch chứa 0,7 mol NaOH đun nóng thu được etylamin và dung dịch T chỉ chứa 62,9 gam hỗn hợp muối. Phần trăm khối lượng của chất Y trong hỗn hợp E có giá trị gần nhất với:

- A. 38,42%. B. 42,78%. C. 36,58%. D. 47,24%.

**Câu 73: [ID: 154355]** Hỗn hợp X gồm glyxin, alanin, valin, axit glutamic, metylamin và etylamin. Đốt cháy hoàn toàn 0,16 mol hỗn hợp X cần dùng vừa đủ 0,57 mol  $O_2$  sản phẩm cháy gồm  $CO_2$ ,  $H_2O$  và  $N_2$  (trong đó số mol của  $CO_2$  bằng 0,37 mol). Nếu cho lượng X ở trên vào dung dịch KOH dư thấy có m gam KOH tham gia phản ứng. Giá trị của m là:

- A. 3,36 gam. B. 3,92 gam. C. 2,80 gam. D. 2,24 gam.

**Câu 74: [ID: 154356]** Hỗn hợp X gồm ba este mạch hở. Cho 0,055 mol hỗn hợp X phản ứng vừa đủ với 0,09 gam  $H_2$  (xúc tác Ni,  $t^\circ$ ) thu được hỗn hợp Y. Cho toàn bộ hỗn hợp Y phản ứng vừa đủ với 65 ml dung dịch NaOH 1M, thu được hỗn hợp Z gồm hai muối của hai axit cacboxylic no, có mạch cacbon không phân nhánh và 3,41 gam hỗn hợp T gồm hai ancol no, đơn chức. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 0,1 mol hỗn hợp X cần vừa đủ 11,2 lít khí  $O_2$  (đo ở điều kiện tiêu chuẩn). Tổng khối lượng của 2 muối trong hỗn hợp Z có giá trị là:

- A. 7,97 gam. B. 5,72 gam. C. 4,68 gam. D. 7,24 gam.

**Câu 75: [ID: 154357]** Hỗn hợp X gồm axit oleic, axit stearic và một trigilixerit. Đốt cháy hoàn toàn m gam hỗn hợp X cần vừa đủ 1,445 mol  $O_2$  thu được  $H_2O$  và 1,02 mol  $CO_2$ . Mặt khác, m gam hỗn hợp X làm mất màu vừa đủ 6,4 gam dung dịch brom trong  $CCl_4$ . Nếu cho m gam hỗn hợp X phản ứng với dung dịch NaOH đun nóng (vừa đủ) thu được Glixerol và dung dịch chứa hai muối. Khối lượng axit stearic trong m gam hỗn hợp X là:

- A. 4,260 gam. B. 2,840 gam. C. 2,130 gam. D. 2,272 gam.

**Câu 76: [ID: 154358]** Hỗn hợp E gồm ba este đều có công thức  $C_8H_8O_2$  và có vòng benzen. Cho m gam hỗn hợp E tác dụng tối đa với 200 ml dung dịch NaOH 1M (đun nóng) thu được hỗn hợp X gồm các ancol và 20,5 gam hỗn hợp muối. Cho toàn bộ hỗn hợp X vào bình đựng Na dư, sau khi các phản ứng kết thúc, khối lượng chất rắn trong bình tăng 6,9 gam so với ban đầu. Tổng khối lượng sản phẩm hữu cơ thu được là:

- A. 27,45 gam. B. 27,50 gam. C. 27,52 gam. D. 27,48 gam.

**Câu 77: [ID: 154359]** Phát biểu nào sau đây là sai?

- A. Vàng tây là hợp kim của Au với Ag và Cu.  
B. Cho Fe vào hỗn hợp dung dịch gồm  $ZnCl_2$  và HCl thì xảy ra quá trình ăn mòn điện hóa.  
C. Cho dung dịch  $FeCl_2$  vào dung dịch  $AgNO_3$  thu được 2 kết tủa.  
D. Hợp kim Sn-Pb (thiếc hàn) có nhiệt độ nóng chảy thấp.

**Câu 78: [ID: 154360]** Cho 0,02 mol tripeptit (Gly-Ala-Glu) phản ứng vừa đủ với V ml dung dịch NaOH 0,5M đun nóng. Thể tích V có giá trị là:

- A. 180 ml. B. 160 ml. C. 120 ml. D. 140 ml.

**Câu 79: [ID: 154361]** Công thức của sắt (II) hiđroxit là:

- A.  $Fe(OH)_2$ . B.  $FeSO_4$ . C.  $Fe(OH)_3$ . D.  $FeO$ .

**Câu 80: [ID: 154362]** Sục 3,36 lít axetilen (đo ở điều kiện tiêu chuẩn) vào dung dịch  $AgNO_3$  trong  $NH_3$  dư, phản ứng hoàn toàn, thấy thu được m gam kết tủa vàng nhạt. Giá trị của m là:

- A. 19,95 gam. B. 36,00 gam. C. 24,00 gam. D. 32,40 gam.

Biên soạn: **Thầy Lê Phạm Thành**

Đăng kí **LUYỆN THI ONLINE** tại: <http://hoc24h.vn>

👉 Khai giảng: **HOÁ HỌC 11 dành cho 2K4** (ưu đãi học phí **600K**; combo **840K**)

📞 Đăng ký khoá **LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN GIAI ĐOẠN CUỐI (LIVE PRO)**: <https://bit.ly/LiveProHoa>

➤ Chị **Hồ Phúc**: <https://www.facebook.com/phuc.hoc24h> (SĐT: **0378.450.292**)

➤ Chị **Hoa Ban**: <https://www.facebook.com/hoaban1678> (SĐT: **0367.584.191**)