



KHOÁ LIVE PRO: LUYỆN ĐỀ CẤP TỐC 2020 – Môn: HOÁ HỌC
LUYỆN ĐỀ PRO – ĐỀ SỐ 02 (VIP 40)

Thầy **LÊ PHẠM THÀNH** Group học LIVE: <https://www.facebook.com/groups/TongOnPRO2020>

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

[Truy cập tab: **Khóa Học** – Khóa: **SUPER-3: TỔNG ÔN CẤP TỐC THI THPT QUỐC GIA 2020 - MÔN: HOÁ HỌC**]

Đăng ký khoá **LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN 3 THÁNG CUỐI (LIVE PRO)**: <https://bit.ly/LiveProHoa>

Sách BỘ ĐỀ HOÁ – TẬP 2: <https://bit.ly/BoDeHoa2> hoặc <https://bit.ly/344TXku>

Liên hệ với các chị trợ giảng:

➤ 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: Kim loại nào sau đây **không** tác dụng với dung dịch HCl?

A. Cu. B. Mg. C. Fe. D. Al.

Câu 42: Kim loại nào sau đây là kim loại kiềm?

A. Ba. B. K. C. Mg. D. Al.

Câu 43: Khí X là một sản phẩm thường gặp do sự cháy không hoàn toàn của các chất có chứa cacbon và thường rất độc. Khí X là

A. CO. B. CO₂. C. O₂. D. H₂O.

Câu 44: Thủy phân este etyl fomat thu được ancol có công thức là

A. HCOOH. B. CH₃OH. C. C₃H₇OH. D. C₂H₅OH.

Câu 45: Ở nhiệt độ thường, kim loại Fe phản ứng với dung dịch nào sau đây?

A. NaNO₃. B. AlCl₃. C. CuSO₄. D. H₂SO₄ đặc, nguội.

Câu 46: Dung dịch chất nào sau đây làm xanh giấy quỳ tím?

A. CH₃COOH. B. CH₃NH₂. C. HCl. D. H₂NCH₂COOH.

Câu 47: Oxit nào sau đây là oxit lưỡng tính?

A. Na₂O. B. MgO. C. Al₂O₃. D. Fe₂O₃.

Câu 48: Sắt có số oxi hóa +2 trong hợp chất nào dưới đây?

A. Fe(OH)₃. B. Fe(NO₃)₂. C. Fe₂(SO₄)₃. D. Fe₂O₃.

Câu 49: Chất nào sau đây có phản ứng trùng hợp?

A. Buta-1,3-đien. B. Glixerol. C. Glyxin. D. Axit axetic.

Câu 50: Phản ứng nào sau đây thuộc loại phản ứng nhiệt luyện?

A. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_2$. B. $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$.
C. $2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2$. D. $4\text{CO} + \text{Fe}_3\text{O}_4 \xrightarrow{t^0} 3\text{Fe} + 4\text{CO}_2$.

Câu 51: Glucozơ thuộc loại

A. disaccarit. B. polisaccarit. C. lipid. D. monosaccarit.

Câu 52: Ở nhiệt độ thường, hidroxit nào sau đây tan hết trong nước dư?

A. Ba(OH)₂. B. Al(OH)₃. C. Fe(OH)₃. D. Cu(OH)₂.

Câu 53: Chất nào sau đây được dùng để làm mềm nước cứng vĩnh cửu?

- A. HCl. B. Ca(OH)₂. C. Na₂CO₃. D. KNO₃.

Câu 54: Sắt(III) Clorua có công thức là

- A. FeCl₃. B. Fe(NO₃)₃. C. Fe₂O₃. D. FeCl₂.

Câu 55: Chất nào sau đây là chất điện li yếu?

- A. MgCl₂. B. HNO₃. C. HClO. D. NaOH.

Câu 56: Thủy phân tristearin trong dung dịch NaOH, thu được glixerol và muối X. Công thức muối X là

- A. C₁₇H₃₅COONa. B. C₁₅H₃₁COONa. C. C₁₇H₃₁COONa. D. C₁₇H₃₃COONa.

Câu 57: Natri clorua là muối chủ yếu tạo ra độ mặn trong các đại dương. Công thức của natri clorua là

- A. NaClO. B. NaHCO₃. C. NaNO₃. D. NaCl.

Câu 58: Chất nào sau đây chứa một liên kết đôi trong phân tử?

- A. Metan. B. Propen. C. Etin. D. Butan.

Câu 59: Số nguyên tử hydro trong phân tử glyxin là

- A. 4. B. 3. C. 5. D. 7.

Câu 60: Thành phần chủ yếu của các loại đá phấn, đá hoa, đá trầm tích là

- A. CaSO₄. B. CaCO₃. C. NaHCO₃. D. MgCO₃.

Câu 61: Cho 2,88 gam bột Mg tác dụng hoàn toàn với một lượng dư dung dịch Cu(NO₃)₂ thu được m gam Cu. Giá trị m là

- A. 6,40. B. 3,20. C. 7,68. D. 3,84.

Câu 62: Hòa tan hết hỗn hợp gồm 0,1 mol Fe và 0,1 mol Al bằng một lượng dư dung dịch NaOH, thu được V lít H₂. Giá trị của V là

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

Câu 63: Nghiền nhỏ 1 gam CH₃COONa cùng với 2 gam vôi tôi xút (CaO và NaOH) rồi cho vào đáy ống nghiệm. Đun nóng đều ống nghiệm, sau đó đun tập trung phần có chứa hỗn hợp phản ứng. Hidrocacbon sinh ra trong thí nghiệm trên là

- A. metan. B. etan. C. etilen. D. axetilen.

Câu 64: Phát biểu nào sau đây là đúng?

- A. Phân tử tripeptit có chứa 3 liên kết peptit.
B. Anilin là chất khí, ít tan trong nước.
C. Polipeptit gồm các peptit có từ 11 đến 50 gốc α-amino axit.
D. Protein và lipit đều có cùng thành phần nguyên tố.

Câu 65: Thủy phân m gam saccarozơ với hiệu suất 75% thu được 27 gam fructozơ. Giá trị của m là

- A. 34,2. B. 68,4. C. 85,5. D. 51,3.

Câu 66: Cho 0,1 mol Gly-Ala tác dụng hết với dung dịch NaOH dư, đun nóng. Sau phản ứng, thu được m gam muối. Giá trị của m là

- A. 20,8. B. 21,0. C. 16,4. D. 41,6.

Câu 67: Ở điều kiện thường, X là chất rắn vô định hình, màu trắng, không tan trong nước nguội. Thủy phân chất X với xúc tác là axit hoặc enzym thu được chất Y dùng để tráng gương, tráng ruột phích. Chất X và Y lần lượt là

- A. xenlulozơ và glucozơ. B. tinh bột và fructozơ. C. tinh bột và glucozơ. D. saccarozơ và glucozơ.

Câu 68: Phát biểu nào sau đây là sai?

- A. Cho Fe vào dung dịch HCl có xảy ra ăn mòn hóa học.
B. Quặng boxit có công thức là Al₂O₃.2H₂O.
C. Kim loại dẫn điện tốt nhất là Au.
D. Kim loại Cu khử được ion Fe³⁺ trong dung dịch.

Câu 69: Dung dịch FeCl₃ không tác dụng được với dung dịch nào sau đây?

- A. NH₃. B. NaOH. C. HNO₃ đặc, nóng. D. AgNO₃.

Câu 70: Cho các tơ sau: visco, lapsan, tằm, nitron. Số tơ tổng hợp trong nhóm này là

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

Câu 71: Nung m gam hỗn hợp Mg và Al trong khí oxi dư, thu được 5,6 gam hỗn hợp X chỉ chứa các oxit. Hòa tan hoàn toàn X cần vừa đủ 325 ml dung dịch HCl 1M. Giá trị của m là

- A. 3,0. B. 2,4. C. 8,2. D. 4,0.

Câu 72: Hỗn hợp E gồm bốn este đều có công thức $C_8H_8O_2$ và có vòng benzen. Cho 16,32 gam E tác dụng tối đa với V ml dung dịch NaOH 1M (đun nóng), thu được 3,88 gam hỗn hợp ancol và 18,78 gam hỗn hợp muối. Giá trị của V là

- A. 190. B. 100. C. 120. D. 240.

Câu 73: Cho các phát biểu sau:

- (1) Hỗn hợp Ba và Al_2O_3 (tỉ lệ mol 1 : 2 tương ứng) tan hết trong nước dư.
- (2) Nhiệt phân hoàn toàn $NaNO_3$ có khí NO_2 thoát ra.
- (3) Trong công nghiệp dược phẩm, $NaHCO_3$ được dùng để điều chế thuốc đau dạ dày.
- (4) Dùng bột lưu huỳnh để xử lí thủy ngân khi nhiệt kế bị vỡ.
- (5) Điện phân dung dịch $CuSO_4$ với điện cực trơ, thu được Cu ở catot.

Số lượng nhận xét đúng là

- A. 3. B. 4. C. 5. D. 2.

Câu 74: Dẫn 0,55 mol hỗn hợp X (gồm hơi nước và khí CO_2) qua cacbon nung đỏ thu được 0,95 mol hỗn hợp Y gồm CO, H_2 và CO_2 . Cho Y hấp thụ vào dung dịch chứa 0,1 mol $Ba(OH)_2$ sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được m gam kết tủa. Giá trị của m là

- A. 29,55. B. 19,7. C. 15,76. D. 9,85.

Câu 75: Thủy phân hoàn toàn a mol triglixerit X trong dung dịch NaOH vừa đủ, thu được glixerol và m gam hỗn hợp muối. Đốt cháy hoàn toàn a mol X thu được 1,375 mol CO_2 và 1,275 mol H_2O . Mặt khác, a mol X tác dụng tối đa với 0,05 mol Br_2 trong dung dịch. Giá trị của m là

- A. 20,15. B. 20,60. C. 23,35. D. 22,15.

Câu 76: Cho các phát biểu sau:

- (a) Ở nhiệt độ thường, dầu thực vật ở trạng thái lỏng.
- (b) Xenlulozơ bị thủy phân khi có xúc tác axit vô cơ.
- (c) Axit glutamic được dùng sản xuất thuốc hỗ trợ thần kinh.
- (d) Trùng ngưng axit ϵ -aminocaproic, thu được policaproamit.
- (e) Nước ép quả nho chín có phản ứng màu biure.

Số lượng phát biểu đúng là

- A. 2. B. 4. C. 3. D. 5.

Câu 77: Tiến hành thí nghiệm theo các bước sau:

- Bước 1: Cho vào hai bình cầu mỗi bình 10 ml metyl axetat.
- Bước 2: Thêm 10 ml dung dịch H_2SO_4 20% vào bình thứ nhất, 20 ml dung dịch NaOH 30% vào bình thứ hai.
- Bước 3: Lắc đều cả hai bình, lắp ống sinh hàn rồi đun nhẹ trong 5 phút, sau đó để nguội.

Các phát biểu liên quan đến thí nghiệm trên được đưa ra như sau:

- (a) Kết thúc bước (3), chất lỏng trong bình thứ nhất đồng nhất.
- (b) Sau bước (3), ở hai ống nghiệm đều thu được sản phẩm giống nhau.
- (c) Kết thúc bước (2), chất lỏng trong bình thứ hai phân tách lớp.
- (d) Ở bước (3), có thể thay việc đun sôi nhẹ bằng cách đun cách thủy (ngâm trong nước nóng).

Số lượng phát biểu đúng là

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

Câu 78: Cho este hai chức, mạch hở X ($C_9H_{14}O_4$) tác dụng với lượng dư dung dịch NaOH, đun nóng, thu được ancol Y (no, hai chức) và hai muối của hai axit cacboxylic Z và T ($M_Z < M_T$). Chất Y không hoà tan được $Cu(OH)_2$ trong môi trường kiềm. Hidro hóa hoàn toàn chất Z thu được chất T. Cho các phát biểu sau:

- (a) Axit Z có đồng phân hình học.
- (b) Có 2 công thức cấu tạo thỏa mãn tính chất của X.
- (c) Cho a mol Y tác dụng với một lượng dư Na thu được a mol H_2 .
- (d) Khối lượng mol của axit T là 74 g/mol.

Số lượng phát biểu đúng là

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

Câu 79: Đốt cháy hoàn toàn 6,46 gam hỗn hợp E gồm ba este no, mạch hở X, Y, Z (đều tạo bởi axit cacboxylic và ancol; $M_X < M_Y < M_Z < 248$) cần vừa đủ 0,235 mol O_2 , thu được 5,376 lít khí CO_2 . Cho 6,46 gam E tác dụng hết với dung dịch NaOH (lấy dư 20% so với lượng phản ứng) rồi chưng cất dung dịch, thu được hỗn hợp hai ancol đồng đẳng kế tiếp và hỗn hợp chất rắn khan T. Đốt cháy hoàn toàn T, thu được Na_2CO_3 , CO_2 và 0,18 gam H_2O . Phân tử khối của Z là

- A. 160. B. 132. C. 146. D. 88.

Câu 80: Chất X ($C_5H_{14}O_2N_2$) là muối amoni của một α -amino axit; chất Y ($C_7H_{16}O_4N_4$, mạch hở) là muối amoni của tripeptit. Cho m gam hỗn hợp E gồm X và Y tác dụng hết với lượng dư NaOH thu được sản phẩm hữu cơ gồm hai amin no là đồng đẳng kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng có tỉ khối so với H_2 bằng 18,125 và 53,64 gam hai muối. Giá trị của m gần nhất với giá trị nào dưới đây?

- A. 45,0. B. 46,0. C. 44,5. D. 40,0.

Biên soạn: **Thầy Lê Phạm Thành**

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

Đăng ký khoá **LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN 3 THÁNG CUỐI (LIVE PRO)**: <https://bit.ly/LiveProHoa>

Sách **BỘ ĐỀ HOÁ – TẬP 2**: <https://bit.ly/BoDeHoa2> hoặc <https://bit.ly/344TXku>

Liên hệ với các chị trợ giảng:

➤ 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**)

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K2

Khoá **LIVE PRO: LUYỆN ĐỀ - TỔNG ÔN 3 THÁNG CUỐI**: <https://bit.ly/LiveProHoa>

Khoá **LUYỆN ĐỀ THI THỬ THPT QG 2020 Super-2**: <http://bit.ly/2RCTkID>

SÁCH **BỘ ĐỀ HOÁ – TẬP 2**: <https://bit.ly/BoDeHoa2>

Khoá **NÂNG CAO CHÍNH PHỤC LÝ THUYẾT**: <http://bit.ly/2uay6tY>

Khoá **Super PLUS 2020** (mục tiêu **8 – 9 – 10** điểm Hoá): <http://bit.ly/37403II>

Khoá **TỔNG ÔN – SUPER-3**: <http://bit.ly/3aq3Zzt>

Khoá **LUYỆN ĐỀ BẮC + TRUNG + NAM**: <http://bit.ly/2Rvy6g7>

LUYỆN THI THPT QG 2020: <http://bit.ly/THPTQG2020>

ĐÁP ÁN: LUYỆN ĐỀ PRO SỐ 02 (ĐỀ VIP 40)

(Xem video chữa full 40/40 câu tại đây: <https://bit.ly/BoDeHoa2>)

41-	42-	43-	44-	45-	46-	47-	48-	49-	50-
51-	52-	53-	54-	55-	56-	57-	58-	59-	60-
61-	62-	63-	64-	65-	66-	67-	68-	69-	70-
71-	72-	73-	74-	75-	76-	77-	78-	79-	80-