

Họ, tên thí sinh: .....

Số báo danh: .....

Mã đề thi 217

Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố:

H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; K = 39; Ca = 40;  
Fe = 56; Cu = 64; Ba = 137.

**Câu 41.** Ô nhiễm không khí có thể tạo ra mưa axit, gây ra tác hại rất lớn với môi trường. Hai khí nào sau đây đều là nguyên nhân gây ra mưa axit?

- A. H<sub>2</sub>S và N<sub>2</sub>.                      B. CO<sub>2</sub> và O<sub>2</sub>.                      C. SO<sub>2</sub> và NO<sub>2</sub>.                      D. NH<sub>3</sub> và HCl.

**Câu 42.** Chất nào sau đây tác dụng với dung dịch Ba(OH)<sub>2</sub> tạo ra kết tủa?

- A. Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>.                      B. KNO<sub>3</sub>.                      C. KCl.                      D. NaCl.

**Câu 43.** Dung dịch nào sau đây phản ứng với dung dịch HCl dư tạo ra chất khí?

- A. K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.                      B. Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>.                      C. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>.                      D. Ba(OH)<sub>2</sub>.

**Câu 44.** Trộn bột kim loại X với bột sắt oxit (gọi là hỗn hợp tecmit) để thực hiện phản ứng nhiệt nhôm dùng để hàn đường ray tàu hỏa. Kim loại X là

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

**Câu 45.** Công thức nào sau đây có thể là công thức của chất béo?

- A. CH<sub>3</sub>COOCH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>.                      B. C<sub>15</sub>H<sub>31</sub>COOCH<sub>3</sub>.  
C. (C<sub>17</sub>H<sub>35</sub>COO)<sub>3</sub>C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>.                      D. (C<sub>17</sub>H<sub>33</sub>COO)<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>.

**Câu 46.** Dung dịch nào sau đây làm quỳ tím chuyển sang màu xanh?

- A. Metylamin.                      B. Glucozơ.                      C. Anilin.                      D. Glyxin.

**Câu 47.** Khử hoàn toàn 32 gam CuO bằng khí CO dư, thu được m gam kim loại. Giá trị của m là

- A. 25,6.                      B. 19,2.                      C. 6,4.                      D. 12,8.

**Câu 48.** Cho Fe tác dụng với dung dịch HNO<sub>3</sub> đặc, nóng, thu được khí X có màu nâu đỏ. Khí X là

- A. N<sub>2</sub>.                      B. NO<sub>2</sub>.                      C. N<sub>2</sub>O.                      D. NO.

**Câu 49.** Trong công nghiệp, kim loại nào sau đây chỉ được điều chế bằng phương pháp điện phân nóng chảy?

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

**Câu 50.** Công thức hóa học của natri dicromat là

- A. Na<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>.                      B. Na<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>.                      C. Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.                      D. NaCrO<sub>2</sub>.

**Câu 51.** Hợp chất H<sub>2</sub>NCH<sub>2</sub>COOH có tên là

- A. glyxin.                      B. lysin.                      C. alanin.                      D. valin.

**Câu 52.** Polime nào sau đây được điều chế bằng phản ứng trùng ngưng?

- A. Polistiren.                      B. Poliacrilonitrin.  
C. Poli(etylen terephtalat).                      D. Poli(metyl metacrylat).

**Câu 53.** Cho 19,1 gam hỗn hợp CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> và H<sub>2</sub>NCH<sub>2</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> tác dụng vừa đủ với 200 ml dung dịch NaOH 1M, thu được dung dịch chứa m gam muối. Giá trị của m là

- A. 9,2.                      B. 19,4.                      C. 17,9.                      D. 16,6.

**Câu 54.** Thủy phân hoàn toàn 1 mol peptit mạch hở X chỉ thu được 3 mol Gly và 1 mol Ala. Số liên kết peptit trong phân tử X là

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





