

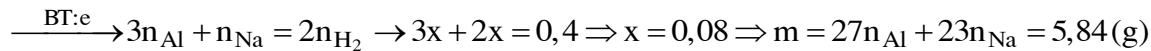
**HƯỚNG DẪN GIẢI ĐỀ THI THỬ THPT QUỐC GIA  
NĂM 2019  
ĐỀ SỐ 3 - Mã đề 391**

**ĐÁP ÁN THAM KHẢO  
PHẦN ĐÁP ÁN**

<b>1C</b>	<b>2A</b>	<b>3B</b>	<b>4C</b>	<b>5D</b>	<b>6A</b>	<b>7B</b>	<b>8A</b>	<b>9A</b>	<b>10C</b>
<b>11B</b>	<b>12B</b>	<b>13D</b>	<b>14B</b>	<b>15B</b>	<b>16D</b>	<b>17C</b>	<b>18A</b>	<b>19B</b>	<b>20A</b>
<b>21C</b>	<b>22B</b>	<b>23C</b>	<b>24A</b>	<b>25D</b>	<b>26B</b>	<b>27B</b>	<b>28C</b>	<b>29B</b>	<b>30D</b>
<b>31A</b>	<b>32A</b>	<b>33B</b>	<b>34C</b>	<b>35A</b>	<b>36D</b>	<b>37D</b>	<b>38A</b>	<b>39C</b>	<b>40D</b>

**HƯỚNG DẪN GIẢI CHI TIẾT**

**Câu 14. Chọn B.**



**Câu 18: Chọn A**

$\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$  cần  $\text{NaOH}$  đặc; áp suất cao để phản ứng

**Câu 19. Chọn B.**

- Có 2 kim loại tác dụng với  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng là Al và Fe.

**Câu 21. Chọn C.**

(1) **Đúng**, Trong nhóm IA thì các kim loại kiềm có nhiệt độ nóng chảy giảm dần từ trên xuống vì vậy xesi (Cs) có nhiệt độ nóng chảy thấp nhất trong nhóm IA.

(2) **Sai**, Độ dẫn điện giảm dần theo dãy sau :  $\text{Ag} > \text{Cu} > \text{Au} > \text{Al} > \text{Fe}$

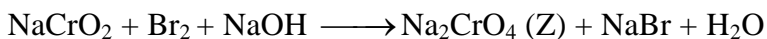
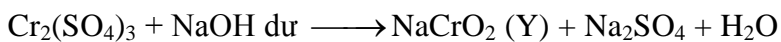
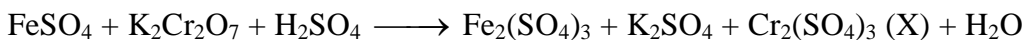
(3) **Đúng**, Hầu hết các kim loại có độ dẫn điện tốt thì cũng dẫn nhiệt tốt.

(4) **Đúng**, Crom (Cr) là kim loại cứng nhất trong các kim loại nên được dùng để mạ lên các thiết bị bằng kim loại.

(5) **Đúng**, Wonfram có nhiệt độ nóng chảy cao nhất ( $3410^\circ\text{C}$ ) vì vậy Wonfram (W) được dùng để làm dây tóc bóng đèn.

**Câu 23. Chọn C.**

- Các phản ứng xảy ra là:



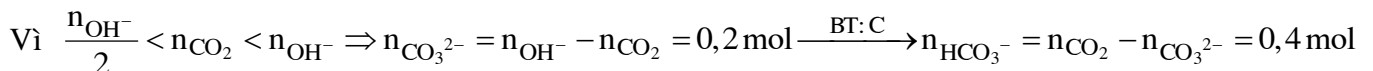
**Câu 24. Chọn A.**

- Có 6 công thức cấu tạo là:

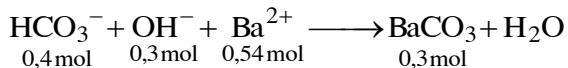
Gly-Ala-Val, Gly-Val-Ala, Ala-Gly-Val, Ala-Val-Gly, Val-Gly-Ala, Val-Ala-Gly.

**Câu 25. Chọn D.**

- Khi cho 0,6 mol  $\text{CO}_2$  tác dụng với dung dịch X gồm 0,3 mol  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  và 0,2 mol  $\text{NaOH}$ :



- Khi cho dung dịch Y tác dụng với dung dịch chứa 0,24 mol  $\text{BaCl}_2$  và 0,3 mol  $\text{KOH}$  thì:



$$\Rightarrow m_{\text{BaCO}_3} = 0,3 \cdot 197 = 59,1(\text{g})$$

**Câu 26. Chọn B.**

- Áp dụng độ bất bão hòa ta có:  $n_{\text{a min}} = \frac{2}{3}(n_{\text{H}_2\text{O}} - n_{\text{CO}_2}) = 0,08 \text{ mol}$

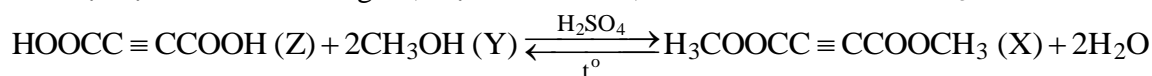
- Ta có:  $\bar{C} = \frac{n_{\text{CO}_2}}{n_{\text{amin}} + n_{\text{este}}} < \frac{n_{\text{CO}_2}}{n_{\text{amin}}} = 2 \Rightarrow$  Hỗn hợp ban đầu có chứa amin (X) là  $\text{CH}_3\text{NH}_2$  với  $M = 31$ .

**Câu 27. Chọn B.**

- Este X, mạch hở, 2 chức có công thức phân tử là  $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_4$  ứng với  $\Delta = 4 = 2\pi_{\text{-COO-}} + 2\pi_{\text{C-C}}$

- Ancol Y không phản ứng với  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  ở điều kiện thường và khi đun với  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc ở  $170^\circ\text{C}$  không tạo ra anken  $\Rightarrow$  Y là  $\text{CH}_3\text{OH}$ .

Vậy este X được tạo ra từ axit không no, mạch hở 2 chức, có 1 liên kết  $\text{C}\equiv\text{C}$  và  $\text{CH}_3\text{OH}$ .



A. Sai, Trong X có mạch carbon không phân nhánh.

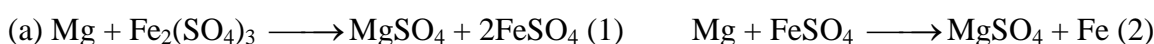
B. Đúng.

C. Sai, Chất Y có nhiệt độ sôi thấp hơn  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ .

D. Sai, Phân tử chất Z có 2 nguyên tử hydro và 4 nguyên tử oxi.

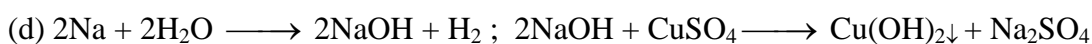
**Câu 28. Chọn C.**

- Phương trình xảy ra:



+ Nếu cho Mg tác dụng với  $\text{Fe}^{3+}$  dư thì chỉ dừng lại ở phản ứng (1) khi đó sản phẩm sẽ không có kim loại.

+ Nếu cho Mg dư tác dụng với  $\text{Fe}^{3+}$  thì xảy ra cả 2 phản ứng (1) và (2) khi đó sản phẩm thu được có chứa kim loại.



**Câu 29. Chọn B.**

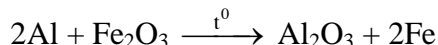
(a) Sai, Gang là hợp kim của Fe với C trong đó có chứa từ 2 – 5% khối lượng Cacbon ngoài ra còn 1 lượng nhỏ các nguyên tố Si, Mn, S...

(b) Đúng, Nước cứng là nước chứa nhiều ion  $\text{Ca}^{2+}$  và  $\text{Mg}^{2+}$ .

(c) Sai, Cho dung dịch HCl vào dung dịch  $\text{K}_2\text{CrO}_4$  dung dịch từ màu vàng chuyển sang màu lục.



(d) Sai, Bột nhôm trộn với bột sắt(III) oxit (bột tecmit) được dùng để hàn đường ray bằng phản ứng nhiệt nhôm:



(e) Đúng, Các đồ ăn chua thường có môi trường axit nên phản ứng với nồi đun bằng kim loại tạo ra các chất độc gây hại cho sức khỏe con người.

Vậy có  $\boxed{3}$  phát biểu sai là (a), (c) và (d).

**Câu 30. Chọn D.**

Vì  $k = 1,67$  suy ra X chỉ có thể là anken và ankin.

**Câu 31. Chọn A.**

- Áp dụng vào bài toán trên như sau:

+ Tại  $n_{\text{H}^+} = 0,8$  mol có:  $n_{\text{H}^+} = n_{\text{OH}^-} = 0,8$  mol  $\Rightarrow b = n_{\text{Ba}(\text{OH})_2} = 0,4$  mol

+ Tại  $n_{\text{H}^+} = 2,8$  mol có:  $4n_{\text{AlO}_2^-} - 3n_{\text{Al}(\text{OH})_3} = 2,8 - 0,8 \rightarrow n_{\text{AlO}_2^-} = 1,4$  mol  $\Rightarrow a = n_{\text{Ba}(\text{AlO}_2)_2} = 0,7$  mol

Vậy  $a : b = \boxed{7 : 4}$

**Câu 32. Chọn A.**

(a) Đúng.

(b) Đúng, Amilopectin chiếm từ 70 – 80% khối lượng tinh bột trong khi amilozơ chiếm từ 20 – 30% khối lượng tinh bột.

(c) Sai, Các tripeptit trở lên (đipeptit không có phản ứng này) đều tác dụng với  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  cho hợp chất có màu tím đặc trưng.



