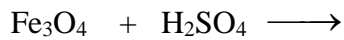


c) Đối với Fe_3O_4 :



e) Một số quặng sắt: quặng xiderit: FeCO_3 .

quặng hematit đỏ: Fe_2O_3 khan,

quặng hematit nâu: $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$

pirit: FeS_2

quặng manhetit: Fe_3O_4

TRẮC NGHIỆM LÝ THUYẾT

Câu 1: Vị trí trong bảng tuần hoàn của nguyên tố Fe ($Z = 26$)?

A. Ô 26, chu kì 3, nhóm IIA

B. Ô 26, chu kì 3, nhóm IIB

C. Ô 26, chu kì 4, nhóm VIIIA

D. Ô 26, chu kì 4, nhóm IIIB

Câu 2: Nguyên tử Fe có cấu hình electron: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$. Vậy nguyên tố Fe thuộc nguyên tố nào?

A. nguyên tố s

B. nguyên tố p

C. nguyên tố d

D. nguyên tố f

Câu 3: Cấu hình electron nào sau đây là của Fe^{3+} ?

A. $[\text{Ar}]3d^6$.

B. $[\text{Ar}]3d^5$.

C. $[\text{Ar}]3d^4$.

D. $[\text{Ar}]3d^3$.

Câu 4: Hòa tan sắt kim loại trong dd HCl. Cấu hình electron của cation kim loại có trong dung dịch thu được là:

A. $[\text{Ar}]3d^5$

B. $[\text{Ar}]3d^6$

C. $[\text{Ar}]3d^5 4s^1$

D. $[\text{Ar}]3d^4 4s^2$

Câu 5: Cấu hình của ion: $^{56}_{26}\text{Fe}^{3+}$ là:

A. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$

B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^1$

C. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6$

D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5$

Câu 6: Quặng Hêmatit nâu có chứa:

- A. $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ B. Fe_2O_3 khan C. Fe_3O_4 D. FeCO_3

Câu 7: Sắt trong tự nhiên tồn tại dưới nhiều dạng quặng. Quặng nào sau đây giàu hàm lượng sắt nhất?

- A. Hematit đỏ B. Hematit nâu C. Manhetit D. Pirit sắt.

Câu 8: Tên của các quặng chứa FeCO_3 , Fe_2O_3 , Fe_3O_4 , FeS_2 lần lượt là gì ?

- A. Hemantit, pirit, manhetit, xiderit B. Xiderit, hemantit, manhetit, pirit
C. Xiderit, manhetit, pirit, hemantit D. Pirit, hemantit, manhetit, xiderit

Câu 9: Sắt trong tự nhiên tồn tại dưới nhiều dạng quặng. Quặng nào sau đây giàu hàm lượng sắt nhất?

- A. Hematit đỏ B. Hematit nâu C. Manhetit D. Pirit sắt.

Câu 10. Một loại quặng sắt trong tự nhiên đã được loại bỏ tạp chất. Hoà tan quặng này trong dd HNO_3 thấy có khí màu nâu bay ra, dd thu được cho td với dd BaCl_2 thấy có kết tủa trắng (không tan trong axit mạnh). Loại quặng đó là

- A. xiderit. B. hematit. C. manhetit. D. pirit sắt.

Câu 11. Sắt tây là sắt được phủ lên bề mặt bởi kim loại

- A. Zn. B. Ni. C. Sn. D. Cr.

Câu 12. Dãy sắp xếp các kim loại theo thứ tự tính khử tăng dần là

- A. Pb, Ni, Sn, Zn. B. Pb, Sn, Ni, Zn. C. Ni, Sn, Zn, Pb D. Ni, Zn, Pb, Sn.

Câu 13. Cho kim loại X tác dụng với dd H_2SO_4 loãng rồi lấy khí thu được để khử oxit kim loại Y. X và Y có thể là

- A. đồng và sắt. B. sắt và đồng. C. đồng và bạc. D. bạc và đồng.

Câu 14. Sắt có thể tan trong dung dịch

- A. AlCl_3 . B. FeCl_3 . C. FeCl_2 . D. MgCl_2 .

Câu 15: Kim loại Fe **không** tan trong dung dịch nào sau đây?

- A. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$. B. CuCl_2 . C. $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$. D. AgNO_3 .

Câu 16: Kim loại sắt **không** tan trong dung dịch nào sau đây?

- A. FeCl_3 . B. H_2SO_4 loãng, nguội. C. AgNO_3 . D. HNO_3 đặc, nguội.

Câu 17: Chất nào sau đây **không** bị oxi hoá bởi H_2SO_4 đặc, nóng là

- A. Al. B. Fe_3O_4 . C. FeCl_2 . D. CuO.

Câu 18: Chất có tính oxi hóa nhưng **không** có tính khử là

- A. FeCl_2 . B. Fe. C. FeO. D. Fe_2O_3 .

Câu 19: Cặp chất **không** xảy ra phản ứng hoá học là

- A. Cu và dung dịch FeCl_3 . B. Fe và dung dịch HCl.
C. Fe và dung dịch FeCl_3 . D. Cu và dung dịch FeCl_2 .

Câu 20: Chất phản ứng với dung dịch FeCl_3 cho kết tủa là

- A. CH_3NH_2 . B. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$. C. CH_3OH . D. CH_3COOH .

Câu 21: Dung dịch FeCl_2 tác dụng được với

- A. dd KNO_3 B. Cl_2 C. dd KCl D. Ag

Câu 22: Dung dịch muối FeCl_3 **không** tác dụng với kim loại nào dưới đây?

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

Câu 23: Để khử ion Fe^{3+} trong dung dịch thành ion Fe^{2+} có thể dùng một lượng dư

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

Câu 24: Thứ tự một số cặp oxi hoá - khử trong dãy điện hoá như sau: Fe^{2+}/Fe ; Cu^{2+}/Cu ; $\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}$. Cặp chất **không** phản ứng với nhau là:

- A. Fe và dung dịch CuCl_2 . B. dung dịch FeCl_2 và dung dịch CuCl_2 .
C. Cu và dung dịch FeCl_3 . D. Fe và dung dịch FeCl_3 .

Câu 25: Cho phản ứng hóa học: $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$. Trong phản ứng trên xảy ra

- A. sự khử Fe^{2+} và sự oxi hóa Cu. B. sự khử Fe^{2+} và sự khử Cu^{2+} .
C. sự oxi hóa Fe và sự oxi hóa Cu. D. sự oxi hóa Fe và sự khử Cu^{2+} .

Câu 26: Hợp chất vừa có tính khử, vừa có tính oxi hoá là

- A. FeO. B. Fe_2O_3 . C. $\text{Fe}(\text{OH})_3$. D. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$.

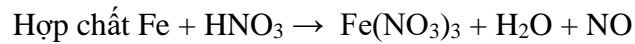
Câu 27: Dung dịch có thể hoà tan hoàn toàn mẫu gang là

- A. HCl. B. H_2SO_4 loãng. C. NaOH. D. HNO_3 đặc nóng.

Câu 28: Cho các chất sau Cu, Fe, Ag và các dd HCl, CuSO_4 , FeCl_2 , FeCl_3 ; số cặp chất có phản ứng với nhau là:

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

Câu 29: Hợp chất nào của sắt phản ứng với HNO_3 theo sơ đồ:

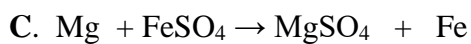
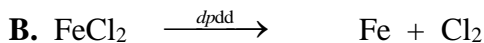
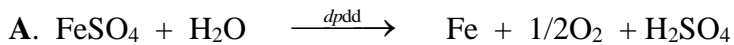


- A. FeO B. $\text{Fe}(\text{OH})_2$ C. Fe_xO_y (với $x/y \neq 2/3$) D. tất cả đều đúng

Câu 30: Cho dd metylamin dư lần lượt vào dung dịch sau: FeCl_3 , AgNO_3 , NaCl , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$. Số kết tủa thu được là

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

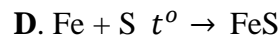
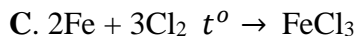
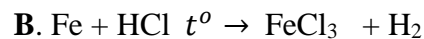
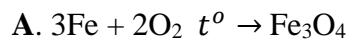
Câu 32: Phản ứng nào sau đây, Fe^{2+} thể hiện tính khử.



Câu 33: Phản ứng nào sau đây, FeCl_3 không có tính oxi hoá ?



Câu 33: Phản ứng nào sau đây đã được viết **không** đúng?



Câu 34: Hoá chất nào sau đây oxi hoá sắt tạo hợp chất sắt (II)

- A. Cl_2 B. AgNO_3 dư C. HCl D. HNO_3 loãng

Câu 35: Nhận định nào sau đây **sai** ?

A. sắt tan được trong dung dịch CuSO_4 B. sắt tan được trong dung dịch FeCl_3

C. sắt tan được trong dung dịch FeCl_2 D. sắt tan được trong dung dịch HCl

Câu 36: Khi nung hỗn hợp các chất $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$ và FeCO_3 trong không khí đến khối lượng không đổi, thu được một chất rắn là

- A. Fe_3O_4 . B. FeO . C. Fe . D. Fe_2O_3 .

Câu 37: Cho dãy các chất: FeO , $\text{Fe}(\text{OH})_2$, FeSO_4 , Fe_3O_4 , $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, Fe_2O_3 . Số chất trong dãy bị oxi hóa khi tác dụng với dung dịch HNO_3 đặc, nóng là

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

Câu 38: Trong các chất: FeCl_2 , FeCl_3 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, FeSO_4 , $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$. Số chất có cả tính

oxi hoá và tính khử là

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

Câu 39: Cho từng chất: Fe, FeO, Fe(OH)₂, Fe(OH)₃, Fe₃O₄, Fe₂O₃, Fe(NO₃)₂, Fe(NO₃)₃, FeSO₄, Fe₂(SO₄)₃, FeCO₃ lần lượt phản ứng với HNO₃ đặc, nóng. Số phản ứng thuộc loại phản ứng oxi hoá - khử là

- A. 8. B. 5. C. 7. D. 6.

Câu 40: Kim loại M có thể được điều chế bằng cách khử ion của nó trong oxit bởi khí H₂ ở nhiệt độ cao. Mặt khác, kim loại M khử được ion H⁺ trong dung dịch axit loãng thành H₂. Kim loại M là

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

Câu 41: Cho Fe lần lượt vào các dung dịch FeCl₃, AlCl₃, CuCl₂, Pb(NO₃)₂, HCl, H₂SO₄ đặc, nóng dư. Số phản ứng sinh ra muối sắt (II) là:

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

Câu 42: Cho Fe tác dụng với các chất sau: Cl₂, CuSO₄, HCl, HNO₃ dư, AgNO₃ dư, S. Số phản ứng sinh ra muối sắt (III):

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

Câu 43: Nhúng thanh Fe vào dung dịch CuSO₄ sẽ quan sát thấy hiện tượng gì?

- A. Thanh Fe có màu trắng và dung dịch nhạt màu xanh.
B. Thanh Fe có màu đỏ và dung dịch nhạt màu xanh.
C. Thanh Fe có màu trắng xám và dung dịch có màu xanh.
D. Thanh Fe có màu đỏ và dung dịch có màu xanh.

Câu 44: Cho phản ứng sau : A + HNO₃ đặc nóng \square Fe(NO₃)₃ + NO₂ + H₂O A có thể là:

- A: Fe, FeO, Fe₃O₄, Fe₂O₃ B. FeS₂, FeO, Fe(OH)₂, Fe₃O₄
C: FeO, Fe₂O₃, Fe(OH)₂, FeS D. Fe, FeO, Fe₃O₄, Fe(OH)₂.

Câu 45: Cho hỗn hợp gồm Fe và Fe₃O₄ với HNO₃ đặc nóng: sau một thời gian thấy HNO₃ phản ứng hết, Fe vẫn còn dư, Dung dịch thu được là:

- A; Fe(NO₃)₂ và Fe(NO₃)₃ B. Fe(NO₃)₂
C. Fe(NO₃)₃ C. Tất cả đều sai.

Câu 46: khi cho Fe₂O₃ và Fe(OH)₃ vào dung dịch HNO₃ đặc nóng: thì sản phẩm sau phản ứng là:

- A: Fe(NO₃)₃, Fe(NO₃)₂, khí NO₂. B. Fe(NO₃)₃ và khí NO₂
C: Fe(NO₃)₂ và khí NO₂ D: Dung dịch Fe(NO₃)₃ và H₂O.

Câu 47: Cho bột Fe vào dung dịch HNO_3 loãng, phản ứng kết thúc thấy có bột Fe còn dư. Dung dịch thu được sau phản ứng là:

- A. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ B. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3, \text{HNO}_3$ C. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ D. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2, \text{Fe}(\text{NO}_3)_3$

Câu 48: Cho hỗn hợp X gồm Mg và Fe vào dung dịch axit H_2SO_4 đặc, nóng đến khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch Y và một phần Fe không tan. Chất tan có trong dung dịch Y là

- A. MgSO_4 và FeSO_4 . B. MgSO_4 .
C. MgSO_4 và $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$. D. $\text{MgSO}_4, \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ và FeSO_4 .

Câu 49: Cho hỗn hợp Fe_3O_4 và Cu vào dung dịch HCl dư. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn người ta thu được dung dịch X và chất rắn Y. Như vậy trong dung dịch X có chứa:

- A. HCl, FeCl_2 , FeCl_3 B. HCl, FeCl_3 , CuCl_2
C. HCl, CuCl_2 D. HCl, CuCl_2 , FeCl_2 .

Câu 50: Cho hỗn hợp X gồm Fe_2O_3 , ZnO và Cu tác dụng với dung dịch HCl (dư) thu được dung dịch Y và phần không tan Z. Cho Y tác dụng với dung dịch NaOH (loãng, dư) thu được kết tủa:

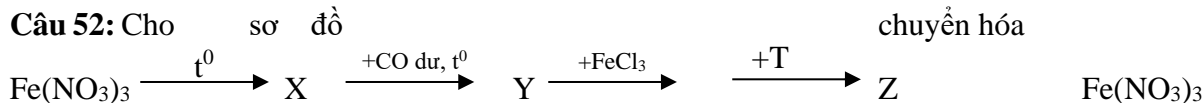
- A. $\text{Fe}(\text{OH})_3$ và $\text{Zn}(\text{OH})_2$ B. $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$ và $\text{Zn}(\text{OH})_2$
C. $\text{Fe}(\text{OH})_3$ D. $\text{Fe}(\text{OH})_2$ và $\text{Cu}(\text{OH})_2$

Câu 51: Cho sơ đồ phản ứng sau:



Thứ tự các chất (A), (D), (F) lần lượt là:

- A. Fe_2O_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, Fe_2O_3 B. Fe_3O_4 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, Fe_2O_3
C. Fe_3O_4 , $\text{Fe}(\text{OH})_2$, Fe_2O_3 D. Fe_2O_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_2$, Fe_2O_3



Các chất X và T lần lượt là

- A. FeO và NaNO_3 B. FeO và AgNO_3
C. Fe_2O_3 và $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ D. Fe_2O_3 và AgNO_3

Câu 53: Khi thêm dung dịch Na_2CO_3 vào dung dịch FeCl_3 sẽ có hiện tượng gì xảy ra?

- A. Xuất hiện kết tủa màu nâu đỏ vì xảy ra hiện tượng thủy phân
- B. Dung dịch vẫn có màu nâu đỏ vì chúng không pứ với nhau
- C. Xuất hiện kết tủa màu nâu đỏ đồng thời có hiện tượng sủi bọt khí
- D. Có kết tủa nâu đỏ tạo thành sau đó tan lại do tạo khí CO₂

Câu 54: Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (1) Đốt dây sắt trong khí clo.
- (2) Đốt nóng hỗn hợp bột Fe và S (trong điều kiện không có oxi).
- (3) Cho FeO vào dung dịch HNO₃ (loãng, dư).
- (4) Cho Fe vào dung dịch Fe₂(SO₄)₃.
- (5) Cho Fe vào dung dịch H₂SO₄ (loãng, dư).

Có bao nhiêu thí nghiệm tạo ra muối sắt (II) ?

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

Câu 55: Khi điều chế FeCl₂ bằng cách cho Fe tác dụng với dung dịch HCl. Để bảo quản dung dịch FeCl₂ thu được không bị chuyển hóa thành hợp chất sắt ba, người ta có thể cho thêm vào dd:

- A. 1 lượng Fe dư. B. 1 lượng Zn dư. C. 1 lượng HCl dư. D. 1 lượng HNO₃ dư.

Câu 56: Xét phương trình phản ứng: $FeCl_2 \xleftarrow{+X} Fe \xrightarrow{+Y} FeCl_3$

- Hai chất X, Y lần lượt là:

- A. AgNO₃ dư, Cl₂ B. FeCl₃ , Cl₂ C. HCl, FeCl₃ D. Cl₂ , FeCl₃.

Câu 57: Hoà tan oxit sắt từ vào dung dịch H₂SO₄ loãng dư thu được dung dịch X. Tìm phát biểu sai ?

- A. Dung dịch X làm mất màu thuốc tím
- B. Dung dịch X không thể hoà tan Cu
- C. Cho dd NaOH vào dung dịch X , thu được kết tủa để lâu ngoài không khí khối lượng kết tủa sẽ tăng
- D. Dung dịch X tác dụng được với dung dịch AgNO₃

Câu 58: Khi nung hỗn hợp các chất Fe(NO₃)₂, Fe(OH)₃ và FeCO₃ trong không khí đến khối lượng không đổi, thu được một chất rắn là

- A. Fe₃O₄. B. FeO. C. Fe. D. Fe₂O₃.

Câu 59: Cho từng chất: Fe, FeO, Fe(OH)₂, Fe(OH)₃, Fe₃O₄, Fe₂O₃, Fe(NO₃)₂, Fe(NO₃)₃, FeSO₄, Fe₂(SO₄)₃, FeCO₃ lần lượt phản ứng với HNO₃ đặc, nóng. Số phản ứng thuộc loại phản ứng oxi hoá - khử là

- A. 8. B. 5. C. 7. D. 6.

Câu 60: Cho bột sắt vào dung dịch T chứa NaNO_3 , H_2SO_4 . Sau khi phản ứng hoàn toàn thu được dung dịch A, hỗn hợp khí X gồm NO và H_2 và chất rắn không tan. Biết A không chứa muối amoni. Trong dung dịch A chứa các muối:

- A. FeSO_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, Na_2SO_4 , NaNO_3 . B. FeSO_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, Na_2SO_4 , NaNO_3 .
C. FeSO_4 , Na_2SO_4 . D. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, Na_2SO_4 .

Câu 61: X là một hợp chất của sắt. Hòa tan hoàn toàn X trong dung dịch H_2SO_4 loãng dư thu được dung dịch Y. Cho bột Cu vào dung dịch Y thu được dung dịch có màu xanh. Mặt khác, cho dung dịch KMnO_4 vào dung dịch Y thấy dung dịch KMnO_4 mất màu. Vậy X có thể là chất nào sau đây?

- A. $\text{Fe}(\text{OH})_2$. B. $\text{Fe}(\text{OH})_3$. C. Fe_3O_4 . D. FeO .

Câu 62: Hòa tan Fe_3O_4 trong dung dịch H_2SO_4 loãng, dư thu được dung dịch X. Cho dung dịch X lần lượt phản ứng với các chất sau: KMnO_4 , Cl_2 , NaOH , $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, Cu, KNO_3 , KI. Số trường hợp xảy ra phản ứng là

- A. 4. B. 7. C. 5. D. 6.

Câu 63: Hòa tan Fe_3O_4 trong lượng dư dung dịch H_2SO_4 loãng được dung dịch X. Hỏi dung dịch X tác dụng được với bao nhiêu chất trong số các chất sau: Cu, NaOH , Br_2 , AgNO_3 , KMnO_4 , MgSO_4 , $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, Al, KI

- A. 6. B. 7. C. 8. D. 9.

Câu 64: Cho hỗn hợp gồm Na, Al, Fe, FeCO_3 , Fe_3O_4 vào dung dịch NaOH dư, sau phản ứng kết thúc thu được phần rắn, lọc lấy phần rắn rồi chia làm 2 phần:

- Phần 1: Tác dụng với dung dịch HNO_3 loãng dư

- Phần 2: Hòa tan vừa hết với dung dịch HCl .

Số phản ứng oxi hóa khử tối đa có thể xảy ra là

- A. 8. B. 6. C. 7. D. 5.

Câu 65: (Chuyên Bắc Ninh – 2019) Nung nóng hỗn hợp chứa các chất có cùng số mol gồm $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, NaHCO_3 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, CaCO_3 đến khi khối lượng không đổi, thu được chất rắn X. Hòa tan X vào nước dư, thu được dung dịch Y và chất rắn Z. Thổi luồng khí CO (dùng dư) qua chất rắn Z, nung nóng thu được chất rắn T.

Các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Nhận định nào sau đây là đúng?

- A. Nhỏ dung dịch HCl vào dung dịch Y, thấy khí không màu thoát ra.
B. Nhỏ dung dịch HCl vào dung dịch Y, thấy xuất hiện ngay kết tủa.
C. Chất rắn T chứa một đơn chất và hai hợp chất.
D. Chất rắn T chứa một đơn chất và một hợp chất.

Câu 66: (chuyên Bắc Giang lần 1 2019) Tiến hành các thí nghiệm sau:

- (1) Cho dung dịch chứa $4a$ mol NaOH vào dung dịch chứa a mol AlCl_3 .
- (2) Cho $\text{Al}(\text{OH})_3$ vào lượng dư dung dịch NaOH.
- (3) Sục khí CO_2 đến dư vào dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$.
- (4) Cho Cu vào dung dịch $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ dư.
- (5) Cho dung dịch chứa a mol KHSO_4 vào dung dịch chứa a mol NaHCO_3 .
- (6) Cho Al dư vào dung dịch HNO_3 (phản ứng không thu được chất khí).

Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, số thí nghiệm thu được dung dịch chứa hai muối là

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

Câu 67: (Chuyên Bắc Ninh – 2019) Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (1) Cho hỗn hợp gồm $2a$ mol Na và a mol Al vào lượng nước dư
- (2) Cho a mol bột Cu vào dung dịch chứa a mol $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$.
- (3) Cho dung dịch chứa a mol KHSO_3 vào dung dịch chứa a mol KHCO_3 .
- (4) Cho dung dịch chứa a mol BaCl_2 vào dung dịch chứa a mol CuSO_4 .
- (5) Cho dung dịch chứa a mol $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ vào dung dịch chứa a mol AgNO_3 .
- (6) Cho a mol Na_2O vào dung dịch chứa a mol CuSO_4 .
- (7) Cho hỗn hợp Fe_2O_3 và Cu (tỉ lệ mol tương ứng 2:1) vào dung dịch HCl dư.

Sau khi kết thúc thí nghiệm, số trường hợp thu được dung dịch chứa hai muối là

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

Câu 68: Thực hiện các thí nghiệm sau:

- (a) Nhiệt phân $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- (b) Nung FeS_2 trong không khí
- (c) Nhiệt phân KNO_3
- (d) Cho dung dịch CuSO_4 vào dung dịch NH_3 (dư)
- (e) Cho Cu vào dung dịch $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- (g) Cho Mg vào dung dịch FeCl_3 (dư)
- (h) Nung Ag_2S trong không khí
- (i) Nhiệt phân HgO .

Số thí nghiệm thu được kim loại sau khi các phản ứng kết thúc

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