

100 BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM CHƯƠNG 1

Câu 1: Hòa tan hoàn toàn 14g CuO, MgO vào 500ml dd HCl 1M được dd A. khối lượng muối trong dd A là:

- A. 27,75g B. 13,5g C. 15,3g D. 25,77g

Câu 2: Oxit của một nguyên tố có hóa trị II chứa 20% O về khối lượng. Nguyên tố đó là:

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

Câu 3: Cho 6,5g Zn vào dd HCl thì thể tích khí H₂ thoát ra ở đktc là:

- A. 2,24l B. 1,12 l C. 22,4 l D. 11,2 l

Câu 4: Khử 12g sắt (III) oxit bằng khí H₂. Thể tích khí hidro cần dùng (đktc):

- A. 22,4 l. B. 2,24 l. C. 5,04 l. D. 1,12 l.

Câu 5: Hòa tan 50g muối ăn vào 200g nước thu được dd có nồng độ % là:

- A. 20%. B. 20,33%. C. 30% D. 52,7%.

Câu 6: Khối lượng của NaOH có trong 200ml dd NaOH 2M là:

- A. 16g. B. 23g. C. 12g. D. 1,6g.

Câu 7: Số g KMnO₄ cần dùng để điều chế 2,24l khí oxi (đktc) trong phòng tn là:

- A. 31g. B. 22,7g. C. 31,6g. D. 16,8g.

Câu 8: Số g NaCl trong 50g dd NaCl 40% là:

- A. 40g. B. 30g. C. 20g. D. 50g.

Câu 9: Cho 2,24g CaCl₂ hòa tan trong nước để được 100ml dd. C_M của dd là:

- A. 1M. B. 0,2M C. 1,5M. D. 3M.

Câu 10: 40ml dd H₂SO₄ 8M được pha loãng đến 160ml. Nồng độ mol của dd H₂SO₄ sau khi pha loãng là bao nhiêu:

- A. 2M. B. 1M C. 0,1M. D. 0,2M.

Câu 11: Khối lượng của 44,8l khí oxi ở đktc là:

- A. 64,2g. B. 64g. C. 60g. D. 65g.

Câu 12: Cho thanh Zn vào dd CuSO₄. Sau 1 thời gian lấy thanh Zn ra. Biết rằng Cu sinh ra bám hết vào thanh kẽm thì khối lượng thanh kẽm sau pứ sẽ:

- A. Ko đổi. B. tăng lên.
C. giảm xuống. D. Tăng lên sau đó giảm xuống.

Câu 13: Trong các kim loại sau kim loại có tính khử mạnh nhất là:

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

Câu 14: Cho 6,05g hỗn hợp gồm Zn và Fe phản ứng vừa đủ với m g dd HCl 10%. Cô cạn dd sau pứ thu được 13,15g muối khan. Giá trị của m là:

- A. 73g. B. 36,6g. C. 68,4g. D. 64g.

Câu 15: Cho 4,6g kim loại R vào nước thu đc dd Y. Để trung hòa 1/10 dd Y cần 230ml dd HCl 0,1M. vậy kim loại R là:

A. Ca. B. Ba. C. Na D. K

Câu 16: Cho 16g hỗn hợp X gồm Mg và MgO vào dd HCl dư thu đc 2,24 l H₂ .cô cạn dd thu được bao nhiêu g muối.

A. 41,8g B. 51,3g. C. 34,2g. D. 48,1g.

Câu 17: Để oxi hóa hoàn toàn 1 kim loại R thành oxit phải dùng 1 lượng oxi bằng 40% lượng kim loại đã dùng. R là:

A. Na. B. Mg. C. Ca D. Zn.

Câu 18: Một hidroxit có khối lượng phân tử là 78.Kim loại đó là:

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

Câu 19: Một oxit có thành phần % về khối lượng các nguyên tố: 70% Fe, 30%O. Oxit đó là:

A. Fe₂O₃ B. FeO C. Fe₃O₄ D. Fe₂O

Câu 20: Cho 6,5g Zn td với dd HCl. Thể tích khí H₂ (đktc), và khối lượng axit đã phản ứng là:

A. 22,4 l; 7,1g B. 2,24 l; 0,71g. C. 2,24 l; 7,1g D. 2,24 l; 71g.

Câu 21: Đốt cháy 6,2g P trong bình chứa 6,72 l khí oxi đktc.chất con dư sau phản ứng và khối lượng chất được tạo thành lần lượt là:

A. O₂, 15,2g B. P; 1,25g C. P; 11,5g. D. O₂; 15,2g.

Câu 22: Nung 150kg CaCO₃ thu được 67,2kg CaO. Hiệu suất phản ứng là:

A. 75%. B. 60%. C. 80%. D. 70%

Câu 23: Hòa tan 155g Na₂O vào 145g H₂O để tạo thành dd, nồng độ % dd thu được:

A. 60% B. 22,56%. C.66,66% D.74%

Câu 24: Hòa tan NaOH vào 200g H₂O để thu đc dd có nồng độ 8%. Khối lượng NaOH cần dùng:

A. 17,39g B. 17g C.22g. D.17,3g.

Câu 25: Cho 5,4g Al vào 500ml dd HCl. Tính nồng độ mol/l của chất thu đc sau pứ:

A. 0,2M B.0,6M C.1M D. 0,4M

Câu 26: Một mẫu quặng chứa 82% Fe₂O₃ . Phần trăm khối lượng của sắt trong quặng là:

A. 57,4% B. 57% C. 54,7% D. 56,4%.

Câu 27: Muốn điều chế 5,04 l khí oxi ở đktc cần phải dùng bao nhiêu g KClO₃

A. 18g. B.18,4g C. 18,375g. D.20,3g.

Câu 28: Cho 5,6g sắt tan hoàn toàn trong dd có chứa 0,2mol H₂SO₄. Thể tích H₂ thu đc là:

A.2,24 lít B. 5,04 lít. C.3 lít D. 7,72 lít

Câu 29: Hòa tan 7,18g muối NaCl vào 20g nước ở 20°C thì thu được dd bão hòa. Độ tan của NaCl ở nhiệt độ đó là:

A. 35g. B. 35,9g. C. 53,85g. D. 71,8g.

Câu 30: Muốn thêm nước vào 2 l dd NaOH 1M để thu đc dd có nồng độ 0,1M thì lượng nước phải thêm là:

- A. 20 lít. B. 16 lít C. 21 lít D. 18 lít.

Câu 31: Cho 16g hỗn hợp X gồm Mg và MgO vào dd HCl dư thu được 2,24 lít khí H₂. Cô cạn dd thu được bao nhiêu g muối:

- A. 51,3g. B. 34,2g C. 48,1g. D. 41,8g

Câu 32: Oxi hóa hoàn toàn m g kim loại R thu đc 6 g oxit. Hòa tan oxit đó trong dd Hcl dư thu đc 10,125g muối. Vậy kim loại R là:

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

Câu 33: Kim loại M có hóa trị không đổi tác dụng với khí Cl₂ thu được muối kim loại trong đó kim loại M chiếm 47,4% về khối lượng muối. Kim loại M là:

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

Câu 34 : Dung dịch Na₂CO₃, Na₂SO₄, Na₂SO₃ . Thuốc thử dùng để phân biệt 3 dd đó là:

- A. Dd Ca(OH)₂ B. quỳ tím. C. dd H₂SO₄ loãng. D. Dd BaCl₂

Câu 35: dd NaOH phản ứng được với dd và chất nào dưới đây:

- A. NaHSO₄, Na₂SO₄, MgSO₄, C₆H₅CH₂Cl. C. NaHCO₃, CO₂, Cl₂, Al(OH)₃.
B. KHCO₃, Ba(HCO₃)₂, C₆H₅OH, CH₃COONa. D. Na₂CO₃, NaHSO₃, CuCl₂, KHCO₃.

Câu 36: Có các dd riêng biệt : MgCl₂, BaCl₂, FeCl₂, Ba(HCO₃)₂, Al₂(SO₄)₃, ZnCl₂, KHCO₃, Fe(NO₃)₃. Khi cho dd NaOH dư vào từng dd thì số chất kết tủa thu được là:

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

Câu 37: Để phân biệt các dd : NaCl, CaCl₂, AlCl₃ cần dùng hóa chất nào dưới đây:

- A. Quỳ tím. B. Dd NaOH, dd Na₂CO₃
C. dd H₂SO₄, dd AgNO₃ D. dd NaOH, dd NaHCO₃

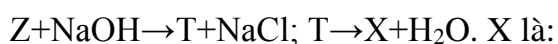
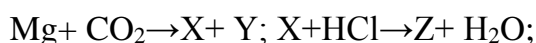
Câu 38: Cho 6,08g hỗn hợp NaOH, KOH phản ứng hết với dd HCl sinh ra 8,3g hỗn hợp muối. Khối lượng mỗi hidroxit trong hỗn hợp lần lượt là:

- A. 1,6g và 4,48g B. 0,8g và 5,28g C. 3,2g và 2,88g D. 2,4g và 3,68g.

Câu 39: Hòa tan m g Na₂O vào nước thu đc dd A. Trung hòa A cần 200ml dd gồm HCl 0,5M và H₂SO₄ 0,25M. Giá trị của m là:

- A. 4,6g B. 9,2g C. 3,1g D. 6,2g

Câu 40: Cho sơ đồ sau :



- A. MgO B. MgCO₃ C. MgC₂ D. MgCl₂

Câu 41: Tại sao ở điều kiện thường, các vật dụng làm bằng nhôm không tác dụng với nước:

- A. Do Al thụ động trong nước.
B. Do bọt khí H₂ tạo thành các lớp màng.
C. Do lớp màng oxit bảo vệ.
D. Do khi Al pứ với H₂O tạo ra lớp màng hidroxit bảo vệ.

Câu 42: Phản ứng nào không tạo kết tủa trắng:

- A. Dd AlCl_3 td với dd NaAlO_2 .
- B. HCl tác dụng với dd KAlO_2 theo tỉ lệ mol 1:1
- C. Al tác dụng với dd KOH .
- D. dd AlCl_3 tác dụng với dd NH_3 .

Câu 43: Phản ứng của cặp chất nào dưới đây không tạo sản phẩm khí:

- A. Dd AlCl_3 + dd NaOH .
- B. Dd $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ + dd Na_2S .
- C. dd AlCl_3 + dd Na_2CO_3 .
- D. Al + dd NaOH .

Câu 44: Dãy chất nào dưới đây là những chất lưỡng tính:

- A. NaHCO_3 , Al , $\text{Al}(\text{OH})_3$.
- B. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$, Al_2O_3 , $\text{Zn}(\text{OH})_2$.
- C. KAlO_2 , ZnO , $\text{Zn}(\text{OH})_2$.
- D. Al , Al_2O_3 , $\text{Al}(\text{OH})_3$.

Câu 45: Trộn 100ml dd H_2SO_4 1,1M với 100ml dd NaOH 1M thu được ddA. Cho vào dd A 1,35g Al thì thu đc thể tích H_2 ở đktc là:

- A. 1,22 lít.
- B. 2,24 lít.
- C. 1,68 lít.
- D. 1,344 lít.

Câu 46: Dung dịch X có thể tích 300ml chứa $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 0,3M có thể hấp thụ tối đa bao nhiêu lít CO_2 (đktc):

- A. 2,016 lít.
- B. 4,032 lít.
- C. 2,688 lít.
- D. 0,672 lít.

Câu 47: Đốt cháy 16g chất A cần 4,48 lít khí O_2 thu đc khí CO_2 và hơi nước theo tỉ lệ mol 1:2. Khối lượng CO_2 và H_2O tạo thành lần lượt là:

- A. 24g và 36g.
- B. 36g và 44g.
- C. 44g và 36g.
- D. 36g và 24g.

Câu 48: Xác định công thức của chất khí A biết rằng: A là oxit của lưu huỳnh chứa 50% oxi, 1g khí A chiếm 0,35 lít khí ở đktc:

- A. SO_3 .
- B. SO_2
- C. S_2O
- D. S_2O_3 .

Câu 49: Trong sơ đồ pứ sau : $\text{A} \xrightarrow{\text{HCl}} \text{B} \xrightarrow{\text{NaOH}} \text{C} \xrightarrow{t^\circ} \text{CuO}$. A là :

- A. Cu
- B. $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- C. CuSO_4 .
- D. CuO .

Câu 50: Cặp chất không thể tồn tại đồng thời trong cùng 1 dd là:

- A. NaOH , MgSO_4 .
- B. KCl , Na_2SO_4 .
- C. CuCl_2 , NaNO_3 .
- D. ZnSO_4 , H_2SO_4 .

Câu 51: Các oxit axit là:

- A. CO_2 , SiO_2 .
- B. SO_2 , CO .
- C. P_2O_5 , Na_2O .
- D. CuO , Fe_2O_3 .

Câu 52: Hòa tan 6,2 g Na_2O vào nước thu đc 2 lít dd A. Nồng độ mol/l của dd A là:

- A. 0,05M.
- B. 0,01M.
- C. 0,1M.
- D. 1M.

Câu 53: Thể tích dd HCl 2M cần dùng để hòa tan hết 8g CuO là:

- A. 100ml.
- B. 200ml.
- C. 500ml
- D. 400ml.

Câu 54: Để có đc dd NaCl 16% thì số g NaCl cần lấy để hòa tan vào 210g nước là:

- A. 40,2g.
- B. 30,1g.
- C. 40g.
- D. 25g.

Câu 55: Cho 2,3 g 1 kim loại hóa trị I tác dụng với nước sinh ra 1,12 lít khí H_2 (đktc). Kim loại đó là:

A. Ba. B. Ca. C. Na. D. K

Câu 56: Nguyên tố phổ biến nhất trong tự nhiên là:

A. Oxi. B. Silic. C. Natri. D. Clo.

Câu 57: Có thể điều chế oxi trong phòng thí nghiệm bằng các muối nào sau đây:

A. KMnO_4 , KClO_3 . B. CaCO_3 , KMnO_4 . C. K_2SO_4 , NaNO_3 . D. MgCO_3 , CuSO_4 .

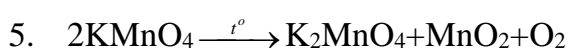
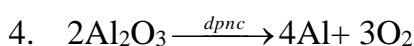
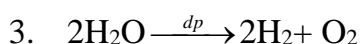
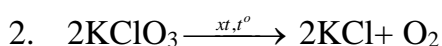
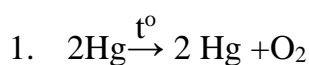
Câu 58: Trộn 2 lít dd HCl 4M vào 1 lít dd HCl 0,5M. Nồng độ dd mới là:

A. 2,82M. B. 2,81M. C. 2,83M. D. Tất cả.

Câu 59: Dãy chất nào chỉ bao gồm toàn muối:

A. MgCl_2 , Na_2SO_4 , KNO_3 . B. Na_2CO_3 , H_2SO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$.
C. CaSO_4 , HCl , MgCO_3 . D. H_2O , Na_3PO_4 , KOH .

Câu 60: Cho các PTHH sau:



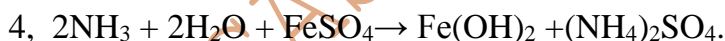
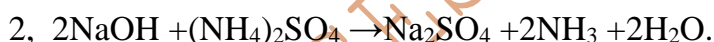
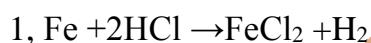
A. 1; 4 B. 2;5. C. 2;4. D.1,5.

Câu 61: Cho các muối tan sau : NaCl , AlCl_3 , Na_2S , KNO_3 , K_2CO_3 , $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, CH_3COONa .

Số muối bị thủy phân là:

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

Câu 62: Cho 4 phản ứng:



Các phản ứng thuộc loại phản ứng axit- bazơ là:

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

Câu 63: Dung dịch làm quỳ tím chuyển màu đỏ là:

A. HCl , H_2SO_4 . B. HCl , H_2O . C. NaOH , H_2SO_4 . D. Na_2O , K_2SO_4 .

Câu 64: Trong các oxit sau oxit nào tan đc trong nước:

A. CuO . B. CaO . C. MgO D. FeO .

Câu 65: Cho hỗn hợp 2,3g Na và 1,95g K vào nước thể tích H_2 thoát ra ở đktc là:

A. 2,24 lít. B. 4,48 lít. C. 1,68 lít. D. 1,12 lít.

Câu 66: Cặp chất nào sau đây phản ứng tạo muối:

A. $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$ B. $\text{NO}_2 + \text{HCl}$ C. $\text{SO}_2 + \text{NaOH}$. D. $\text{MgO} + \text{NaOH}$.

Câu 67: Trong dãy các oxit sau oxit nào tác dụng với nước tạo dd bazơ .

A. Na_2O , BaO , SO_2 , SO_3 .

B. Na_2O , MgO , BaO , CaO .

C. SO_2 , P_2O_5 , CaO , NO .

D. MgO , SO_2 , P_2O_5 , CuO .

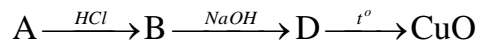
Câu 68: Oxit axit có những tính chất nào?

- A. Tác dụng với nước tạo dd bazơ.
- B. Tác dụng với oxit bazơ tạo muối.
- C. Làm đổi màu quỳ tím.
- D. A và B đúng.

Câu 69: Chọn đáp án đúng.

- A. Oxit kim loại đều là oxit bazơ.
- B. Oxit phi kim đều là oxit bazơ.
- C. Các oxit bazơ đều tan trong nước tạo dd bazơ.
- D. Nước vôi trong làm dd phenolphthalein không chuyển màu.

Câu 70: Cho sơ đồ phản ứng sau :



A là :

- A. Cu .
- B. CuO .
- C. $\text{Cu}(\text{OH})_2$.
- D. CuSO_4 .

Câu 71: Thả tích dd HCl 0,5M cần dùng để trung hòa 80ml dd NaOH 1M là :

- A. 170ml.
- B. 160ml.
- C. 210ml.
- D. 180ml.

Câu 72: Để hòa tan hết 3,6g một oxit sắt cần 50ml dd HCl 2M. Công thức của oxit là:

- A. FeO .
- B. Fe_2O_3 .
- C. Fe_3O_4 .
- D. không xác định.

Câu 73 : Cặp chất nào sau đây không thể cùng tồn tại trong dung dịch :

- A. CuCl_2 và NaNO_3 .
- B. NaOH và MgSO_4 .
- C. KCl và Na_2SO_4 .
- D. ZnSO_4 và H_2SO_4 .

Câu 74: Trong các bazơ sau bazơ nào dễ bị nhiệt phân hủy : KOH , NaOH , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$.

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

Câu 75: Cho các bazơ : KOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Mg}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Al}(\text{OH})_3$, NaOH . Số lượng các bazơ tan là: A. 4. B. 2. C. 3. D. 5.

Câu 76: để nhận biết dd Na_2SO_4 và Na_2CO_3 có thể dùng thuốc thử nào sau đây:

- A. Dd $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$.
- B. dd HCl .
- C. dd AgNO_3 .
- D. dd BaCl_2 .

Câu 77: Cặp chất nào sau đây có thể cùng tồn tại trong cùng dd:

- A. NaOH và HBr .
- B. H_2SO_4 và BaCl_2 .
- C. HCl và AgNO_3 .
- D. NaOH và MgSO_4 .

Câu 78: Cho 20 ml dd NaCl 1M tác dụng với 500g dd AgNO_3 1,7%. Khối lượng kết tủa thu được là:

- A. 2,7g.
- B. 3g.
- C. 2g.
- D. 2,87g.

Câu 79: Cho 2,24 lít khí CO_2 đktc tác dụng với NaOH . Khối lượng muối thu được là:

- A. 10,6g. B. 8,4g. C. 19g. D. 1,9g.

Câu 80: Trung hòa 100ml dd H_2SO_4 1,5M bằng dd NaOH 1,7%. Khối lượng NaOH cần dùng là:

- A. 0,2g. B. 0,4g. C. 2,04g. D. 0,204g.

Câu 81: Cần điều chế 1 lượng sunfat. Phương pháp nào sau đây tiết kiệm được axit sunfuric nhất:

- A. Axit sunfuric tác dụng với đồng kim loại.
B. Axit sunfuric tác dụng với CuO .
C. Axit sunfuric tác dụng với đồng hidroxit.
D. B và C.

Câu 82: Cho dd axit H_2SO_4 có số mol bằng số mol H_2O . Nồng độ % H_2SO_4 là:

- A. 48,84%. B. 84,48%. C. 80,48%. D. 48%.

Câu 83: Nung 150g CaCO_3 được 22,4 dm^3 CO_2 đktc. Hiệu suất phản ứng là:

- A. 66,67%. B. 33,33%. C. 50%. D. 83,33%.

Câu 84 : Để làm khô khí SO_2 ẩm có thể dẫn mẫu khí này qua :

- A. NaOH . B. H_2SO_4 đ. C. CaO . D. Ca(OH)_2 .

Câu 85: Na_2O và Fe_2O_3 cùng phản ứng được với :

- A. H_2O . B. H_2SO_4 . C. NaOH . D. NaCl .

Câu 86: Hóa chất nào sau đây dùng để nhận biết 3 dd sau: H_2SO_4 , BaCl_2 , NaCl ở ngay lần thử đầu tiên.

- A. Bột kẽm. B. Giấy quỳ tím. C. Dd Na_2CO_3 . D. Tất cả đều đúng.

Câu 87: Nung 100g CaCO_3 được 11,2 lít CO_2 đktc. Hiệu suất của phản ứng là:

- A. 11,2%. B. 50%. C. 56%. D. 44%.

Câu 88: Có những khí sau CO_2 , H_2 , O_2 , SO_2 , CO . Khí làm đục nước vôi trong là:

- A. CO_2 . B. CO_2 , SO_2 . C. CO_2 , CO , H_2 . D. CO_2 , O_2 , H_2 .

Câu 89: Thể tích dd HCl 2M cần dùng để hòa tan hết 8g CuO là:

- A. 100ml. B. 200ml. C. 500ml. D. 400ml.

Câu 90: Khí SO_2 được tạo thành từ cặp chất nào sau đây:

- A. K_2SO_3 và HCl . C. Na_2SO_3 và NaOH .
B. K_2SO_4 và HCl . D. Na_2SO_3 và NaCl .

Câu 91: Khử hoàn toàn 40g hỗn hợp CuO và Fe_2O_3 cần 15,65 lít khí CO đktc. Thành phần % mỗi oxit trong hỗn hợp lần lượt là:

- A. 2,08% và 97,92%. C. 20,8% và 79,2%.
B. 26,7% và 73,3%. D. 30% và 70%.

Câu 92: Cho 8g SO_3 tác dụng với nước tạo 500ml dd. Nồng độ mol dd thu được là:

- A. 0,1M. B. 0,15M. C. 2M. D. 0,2M.

Câu 93: hòa tan 8,1 g ZnO trong 500ml dd H₂SO₄ 2M. Khối lượng axit đã tham gia phản ứng là:

- A. 9,7g. B. 9,8g. C. 8g. D. 11,2g.

Câu 94: Khử hoàn toàn 4g hỗn hợp 2 oxit là CuO và PbO bằng khí CO ở nhiệt độ cao. Khí sinh ra sau phản ứng được dẫn vào bình đựng dd Ca(OH)₂ thu được 10g kết tủa. Khối lượng Cu và Pb thu được là:

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

Câu 95: Hóa chất nào sau đây dùng để nhận biết các dd sau K₂SO₄, H₂SO₄, HCl.

- A. Quỳ tím và dd BaCl₂.
B. Phenolphthalein và dd AgNO₃.
C. Dung dịch BaCl₂ và dd NaCl.
D. B và C.

Câu 96: Cho 0,1 mol khí CO₂ đi qua dd chứa 0,2 mol NaOH. Sản phẩm thu được là:

- A. NaHCO₃. B. Na₂CO₃. C. Na₂CO₃ và NaHCO₃. D. không xác định.

Câu 97: Hòa tan 4g NaOH vào 9,8g H₂SO₄ thu được dd A pH của dd là:

- A. PH<7. B. pH=7. C. pH>7. D. không xác định.

Câu 98: trong các cặp chất nào sau đây khi phản ứng với nhau tạo kết tủa:

- A. Dd BaCl₂ và dd AgNO₃. C. dd NaCl và dd KNO₃.
B. Dd Na₂SO₄ và dd AlCl₃. D. dd ZnSO₄ và dd CuCl₂.

Câu 99: Có 3 dd K₂SO₄; K₂CO₃; Ba(HCO₃)₂ có thể dùng dung dịch nào dưới đây để nhận biết các dd trên.

- A. Dd HCl. B. dd H₂SO₄. C. dd NaOH. D. tất cả đều đúng.

Câu 100: Phân lân supe photphat kép thực tế sản xuất được thường chỉ có 40% P₂O₅. Hàm lượng % của Ca(H₂PO₄)₂ trong phân bón đó:

- A. 6,59%. B. 9,5%. C. 0,659%. D. 65,9%.