**PHÒNG GD-ĐT QUẬN LONG BIÊN**

**TRƯỜNG THCS PHÚC LỢI KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II**

**Môn hóa 8**

**Thời gian: 45 phút**

**Năm học: 2021-2022**

**ĐỀ 1**

**PHẦN 1: TRẮC NGHIỆM**

**Câu 1**.Dãy công thức hóa học nào sau đây biểu diễn toàn hợp chất muối?

A.Ca(HCO3)2, NaH2PO4,KMnO4. B. NaOH, NaCl, HCl.

C.HgS, PbCl2, NaOH. D. H2S, KCl, HBr.

**Câu 2.**Dãy chất nào sau đây tác dụng được với nước và tạo thành dung dịch axit?

A.P2O5, SO2, SO3. B. Na, Na2O, CO2.

C.Ca, Ba, K. D. K2O, Na2O, BaO.

**Câu 3.**Cho các công thức hóa học sau: Ba(HCO3)2, HBr, H2S, PbCl2, NaOH, HI, H2SO4, NaI có bao nhiêu chất thuộc loại axit?

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

**Câu 4**.Cho các đơn chất sau K, Fe, Mg, Na, Ba, Ca, Cu số chất tác dụng được với nước là:

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

**Câu 5.**Dãy chất nào sau đây tác dụng với nước tạo dung dịch làm quỳ tím chuyển thành màu xanh?

A.N2O3, K­2O, Mn2O7. B. K2O, Na2O.

C.N2O3, SO2, SO3. D. CuO, BaO.

**Câu 6.**Hòa tan hết 0,1 mol Kaliclorua vào nước thu được 200 ml dung dịch Kaliclorua. Nông độ CM của dung dịch Kaliclorua à:

A.0,5M B. 0,05M C. 0,25M D. 0,025M

**Câu 7.**Chất dùng để điều chế Oxi trong phòng thí nghiệm là:

1. Fe3O4 B. KMnO4 C. CaCO3 D. Không khí

**Câu 8.**Trong các dãy hợp chất sau, dãy nào chỉ gồm các Oxit bazơ:

A.CO2 , SO3 , CaO , Fe­2 O3

B.CaO, Fe2O3 , Na2O , Al2O3

C.CaO , KOH , SO3 , Fe2O3

D.KOH , SO3, CaO , Na2 O

**Câu 9.**Chọn câu đúng khi nói về độ tan.

Độ tan của một chất trong nước ở nhiệt độ xác định là :

A. Số gam chất đó tan trong 100g dung dịch.

B. Số gam chất đó tan trong 100g dung môi

C. Số gam chất đó tan trong nước tạo ra 100g dung dịch

D. Số gam chất đó tan trong 100g nước để tạo dung dịch bão hoà

**Câu 10.**Phản ứng nào dưới đây là phản ứng hoá hợp

A. CuO + H2 t0 Cu + H2O

B. CaO +H2O Ca(OH)2

C. 2KMnO4  t0 K2MnO4 + MnO2 + O2

D. CO2 + Ca(OH)2 CaCO3 +H2O

**Câu 11:** Với một lượng chất tan xác định khi tăng thể tích dung môi thì:

A. C% tăng,CM tăng B. C% giảm ,CM giảm

C. C% tăng,CM giảm D. C% giảm,CM tăng

**Câu 12.**Hợp chất nào sau đây là bazơ:

A. Đồng(II) nitrat B. Kali clorua

C. Sắt(II) sunfat D. Canxi hiđroxit

**Câu 13:** Trong 225g nước có hoà tan 25g KCl. Nồng độ phần trăm của dung dịch là:

A. 10% B. 11% C. 12% D. 13%

**Câu 14**: Số gam của Kali hiđroxit trong 28 gam dung dịch KOH 10% là:

1. 28g B. 19g C. 1,9g D. 2,8g

**Câu 15:** Các hợp chất đều là bazơ

A.Cu(OH)2, NaOH, Na2O B. MgCl2, MgO, KOH

C.KOH, NaOH, Zn(OH)2 D. K2O, NaOH, Zn(OH)2

**Câu 16**: Hợp chất HCl có tên là:

1. Axit sunfuric B. Axit brom hidric

C.Axit clo hidric D. Axit hidro clorua.

**Câu 17**: Công thức tính nồng độ phần trăm là:

1.  B. 

C. D. 

**Câu 18:** Công thức tính nồng độ mol

1.  B. 

C. D. 

**Câu 19:** Hợp chất CuCl2 có tên gọi là

1. Đồng clohidric B. Đồng(II) clorua

C. Đồng clo D. Đồng oxit

**Câu 20:** Để nhận biết HCl, NaOH, MgSO4 ta dùng:

A. Quỳ tím B. Phenolphtalein C. Kim loại D. Phi kim

**PHẦN 2: TỰ LUẬN**

**Câu 21:** Tại sao vào những ngày hè oi bức thường có hiện tượng cá ngoi lên mặt nước?(1đ)

**Câu 22:** Ở 0oC, 114 gam NaNO3 tan trong 150g nước thì thu được dung dịch bão hoà. Tính độ tan của NaNO3 ở nhiệt độ đó ?(2đ)

**Câu 23:** Hãy tính:

1. Nồng độ mol của 500ml dung dịch HCl có hòa tan 3,65g HCl.(1đ)
2. Nồng độ % H2SO4  biết 180g H2O có hòa tan 20g H2SO4. (1đ)

**PHÒNG GD-ĐT QUẬN LONG BIÊN**

**TRƯỜNG THCS PHÚC LỢI KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II**

**Môn hóa 8**

**Thời gian: 45 phút**

**Năm học: 2021-2022**

**ĐỀ 2**

**Câu 1.**Hòa tan hết 0,1 mol Kaliclorua vào nước thu được 200 ml dung dịch Kaliclorua. Nông độ CM của dung dịch Kaliclorua à:

A.0,5M B. 0,05M C. 0,25M D. 0,025M

**Câu 2.**Chất dùng để điều chế Oxi trong phòng thí nghiệm là:

1. Fe3O4 B. KMnO4 C. CaCO3 D. Không khí

**Câu 3.**Trong các dãy hợp chất sau, dãy nào chỉ gồm các Oxit bazơ:

A.CO2 , SO3 , CaO , Fe­2 O3

B.CaO, Fe2O3 , Na2O , Al2O3

C.CaO , KOH , SO3 , Fe2O3

D.KOH , SO3, CaO , Na2 O

**Câu 4:** Công thức tính nồng độ mol

1.  C. 
2.  D. 

**Câu 5:** Hợp chất CuCl2 có tên gọi là

A.Đồng clohidric C. Đồng(II) clorua

B. Đồng clo D. Đồng oxit

**Câu 6:** Để nhận biết HCl, NaOH, MgSO4 ta dùng:

A. Quỳ tím B. Phenolphtalein C. Kim loại D. Phi kim

**Câu 7.**Chọn câu đúng khi nói về độ tan.

Độ tan của một chất trong nước ở nhiệt độ xác định là :

A. Số gam chất đó tan trong 100g dung dịch.

B. Số gam chất đó tan trong 100g dung môi

C. Số gam chất đó tan trong nước tạo ra 100g dung dịch

D. Số gam chất đó tan trong 100g nước để tạo dung dịch bão hoà

**Câu 8.**Phản ứng nào dưới đây là phản ứng hoá hợp

A. CuO + H2 t0 Cu + H2O

B. CaO +H2O Ca(OH)2

C. 2KMnO4  t0 K2MnO4 + MnO2 + O2

D. CO2 + Ca(OH)2 CaCO3 +H2O

**Câu 9:** Với một lượng chất tan xác định khi tăng thể tích dung môi thì:

A. C% tăng,CM tăng B. C% giảm ,CM giảm

C. C% tăng,CM giảm D. C% giảm,CM tăng

**Câu 10**.Dãy công thức hóa học nào sau đây biểu diễn toàn hợp chất muối?

A.Ca(HCO3)2, NaH2PO4,KMnO4. B. NaOH, NaCl, HCl.

C.HgS, PbCl2, NaOH. D. H2S, KCl, HBr.

**Câu 11.**Dãy chất nào sau đây tác dụng được với nước và tạo thành dung dịch axit?

A.P2O5, SO2, SO3. B. Na, Na2O, CO2.

C.Ca, Ba, K. D. K2O, Na2O, BaO.

**Câu 12.**Cho các công thức hóa học sau: Ba(HCO3)2, HBr, H2S, PbCl2, NaOH, HI, H2SO4, NaI có bao nhiêu chất thuộc loại axit?

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

**Câu 13**.Cho các đơn chất sau K, Fe, Mg, Na, Ba, Ca, Cu số chất tác dụng được với nước là:

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

**Câu 14.**Dãy chất nào sau đây tác dụng với nước tạo dung dịch làm quỳ tím chuyển thành màu xanh?

A.N2O3, K­2O, Mn2O7. B. K2O, Na2O.

C.N2O3, SO2, SO3. D. CuO, BaO.

**Câu 15.**Hợp chất nào sau đây là bazơ:

A. Đồng(II) nitrat B. Kali clorua

C. Sắt(II) sunfat D. Canxi hiđroxit

**Câu 16:** Trong 225g nước có hoà tan 25g KCl. Nồng độ phần trăm của dung dịch là:

A. 10% B. 11% C. 12% D. 13%

**Câu 17**: Số gam của Kali hiđroxit trong 28 gam dung dịch KOH 10% là:

1. 28g B. 19g C. 1,9g D. 2,8g

**Câu 18:** Các hợp chất đều là bazơ

A.Cu(OH)2, NaOH, Na2O B. MgCl2, MgO, KOH

C.KOH, NaOH, Zn(OH)2 D. K2O, NaOH, Zn(OH)2

**Câu 19**: Hợp chất HCl có tên là:

1. Axit sunfuric C. Axit brom hidric
2. Axit clo hidric D. Axit hidro clorua.

**Câu 20**: Công thức tính nồng độ phần trăm là:

1.  C. 
2.  D. 

**PHẦN 2: TỰ LUẬN**

**Câu 21:** Tại sao vào những ngày hè oi bức thường có hiện tượng cá ngoi lên mặt nước?(1đ)

**Câu 22:** Ở 0oC, 114 gam NaNO3 tan trong 150g nước thì thu được dung dịch bão hoà. Tính độ tan của NaNO3 ở nhiệt độ đó ?(2đ)

**Câu 23:** Hãy tính:

1. Nồng độ mol của 500ml dung dịch HCl có hòa tan 3,65g HCl.(1đ)
2. Nồng độ % H2SO4  biết 180g H2O có hòa tan 20g H2SO4. (1đ)

**PHÒNG GD-ĐT QUẬN LONG BIÊN**

**TRƯỜNG THCS PHÚC LỢI KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II**

**Môn hóa 8**

**Thời gian: 45 phút**

**Năm học: 2021-2022**

**ĐỀ 3**

**Câu 1:** Công thức tính nồng độ mol

1.  C. 
2.  D. 

**Câu 2:** Hợp chất CuCl2 có tên gọi là

###### A. Đồng clohidric C. Đồng(II) clorua

B. Đồng clo D. Đồng oxit

**Câu 3.**Dãy chất nào sau đây tác dụng với nước tạo dung dịch làm quỳ tím chuyển thành màu xanh?

A.N2O3, K­2O, Mn2O7. C. K2O, Na2O.

B.N2O3, SO2, SO3. D. CuO, BaO.

**Câu 4.**Hòa tan hết 0,1 mol Kaliclorua vào nước thu được 200 ml dung dịch Kaliclorua. Nông độ CM của dung dịch Kaliclorua à:

A.0,5M B. 0,05M C. 0,25M D. 0,025M

**Câu 5.**Chất dùng để điều chế Oxi trong phòng thí nghiệm là:

A.Fe3O4 B. KMnO4 C. CaCO3 D. Không khí

**Câu 6.**Trong các dãy hợp chất sau, dãy nào chỉ gồm các Oxit bazơ:

A.CO2 , SO3 , CaO , Fe­2 O3

B.CaO, Fe2O3 , Na2O , Al2O3

C.CaO , KOH , SO3 , Fe2O3

D.KOH , SO3, CaO , Na2 O

**Câu 7.**Chọn câu đúng khi nói về độ tan.

Độ tan của một chất trong nước ở nhiệt độ xác định là :

A. Số gam chất đó tan trong 100g dung dịch.

B. Số gam chất đó tan trong 100g dung môi

C. Số gam chất đó tan trong nước tạo ra 100g dung dịch

D. Số gam chất đó tan trong 100g nước để tạo dung dịch bão hoà

**Câu 8.**Phản ứng nào dưới đây là phản ứng hoá hợp

A. CuO + H2 t0 Cu + H2O

B. CaO +H2O Ca(OH)2

C. 2KMnO4  t0 K2MnO4 + MnO2 + O2

D. CO2 + Ca(OH)2 CaCO3 +H2O

**Câu 9:** Với một lượng chất tan xác định khi tăng thể tích dung môi thì:

A. C% tăng,CM tăng B. C% giảm ,CM giảm

C. C% tăng,CM giảm D. C% giảm,CM tăng

**Câu 10.**Hợp chất nào sau đây là bazơ:

A. Đồng(II) nitrat B. Kali clorua

C. Sắt(II) sunfat D. Canxi hiđroxit

**Câu 11:** Trong 225g nước có hoà tan 25g KCl. Nồng độ phần trăm của dung dịch là:

A. 10% B. 11% C. 12% D. 13%

**Câu 12**: Số gam của Kali hiđroxit trong 28 gam dung dịch KOH 10% là:

1. 28g B. 19g C. 1,9g D. 2,8g

**Câu 13:** Các hợp chất đều là bazơ

A.Cu(OH)2, NaOH, Na2O C. MgCl2, MgO, KOH

B.KOH, NaOH, Zn(OH)2 D. K2O, NaOH, Zn(OH)2

**Câu 14**: Hợp chất HCl có tên là:

A.Axit sunfuric C. Axit brom hidric

1. Axit clo hidric D. Axit hidro clorua.

**Câu 15**: Công thức tính nồng độ phần trăm là:

A. C. 

B. D. 

**Câu 16:** Để nhận biết HCl, NaOH, MgSO4 ta dùng:

A. Quỳ tím B. Phenolphtalein C. Kim loại D. Phi kim

**Câu 17**.Dãy công thức hóa học nào sau đây biểu diễn toàn hợp chất muối?

A.Ca(HCO3)2, NaH2PO4,KMnO4. C. NaOH, NaCl, HCl.

B.HgS, PbCl2, NaOH. D. H2S, KCl, HBr.

**Câu 18.**Dãy chất nào sau đây tác dụng được với nước và tạo thành dung dịch axit?

A.P2O5, SO2, SO3. C. Na, Na2O, CO2.

B.Ca, Ba, K. D. K2O, Na2O, BaO.

**Câu 19.**Cho các công thức hóa học sau: Ba(HCO3)2, HBr, H2S, PbCl2, NaOH, HI, H2SO4, NaI có bao nhiêu chất thuộc loại axit?

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

**Câu 20**.Cho các đơn chất sau K, Fe, Mg, Na, Ba, Ca, Cu số chất tác dụng được với nước là:

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

**PHẦN 2: TỰ LUẬN**

**Câu 21:** Tại sao vào những ngày hè oi bức thường có hiện tượng cá ngoi lên mặt nước?(1đ)

**Câu 22:** Ở 0oC, 114 gam NaNO3 tan trong 150g nước thì thu được dung dịch bão hoà. Tính độ tan của NaNO3 ở nhiệt độ đó ?(2đ)

**Câu 23:** Hãy tính:

1. Nồng độ mol của 500ml dung dịch HCl có hòa tan 3,65g HCl.(1đ)
2. Nồng độ % H2SO4  biết 180g H2O có hòa tan 20g H2SO4. (1đ)

**PHÒNG GD-ĐT QUẬN LONG BIÊN**

**TRƯỜNG THCS PHÚC LỢI KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II**

**Môn hóa 8**

**Thời gian: 45 phút**

**Năm học: 2021-2022**

**ĐỀ 4**

**Câu 1.**Cho các công thức hóa học sau: Ba(HCO3)2, HBr, H2S, PbCl2, NaOH, HI, H2SO4, NaI có bao nhiêu chất thuộc loại axit?

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

**Câu 2**.Cho các đơn chất sau K, Fe, Mg, Na, Ba, Ca, Cu số chất tác dụng được với nước là:

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

**Câu 3.**Dãy chất nào sau đây tác dụng với nước tạo dung dịch làm quỳ tím chuyển thành màu xanh?

A.N2O3, K­2O, Mn2O7. B. K2O, Na2O.

C.N2O3, SO2, SO3. D. CuO, BaO.

**Câu 4**.Dãy công thức hóa học nào sau đây biểu diễn toàn hợp chất muối?

A.Ca(HCO3)2, NaH2PO4,KMnO4. B. NaOH, NaCl, HCl.

C.HgS, PbCl2, NaOH. D. H2S, KCl, HBr.

**Câu 5.**Dãy chất nào sau đây tác dụng được với nước và tạo thành dung dịch axit?

A.P2O5, SO2, SO3. B. Na, Na2O, CO2.

C.Ca, Ba, K. D. K2O, Na2O, BaO.

**Câu 6.**Hòa tan hết 0,1 mol Kaliclorua vào nước thu được 200 ml dung dịch Kaliclorua. Nông độ CM của dung dịch Kaliclorua à:

A.0,5M B. 0,05M C. 0,25M D. 0,025M

**Câu 7.**Chất dùng để điều chế Oxi trong phòng thí nghiệm là:

A.Fe3O4 B. KMnO4 C. CaCO3 D. Không khí

**Câu 8:** Với một lượng chất tan xác định khi tăng thể tích dung môi thì:

A. C% tăng,CM tăng B. C% giảm ,CM giảm

C. C% tăng,CM giảm D. C% giảm,CM tăng

**Câu 9.**Hợp chất nào sau đây là bazơ:

A. Đồng(II) nitrat B. Kali clorua

C. Sắt(II) sunfat D. Canxi hiđroxit

**Câu 10:** Trong 225g nước có hoà tan 25g KCl. Nồng độ phần trăm của dung dịch là:

A. 10% B. 11% C. 12% D. 13%

**Câu 11**: Số gam của Kali hiđroxit trong 28 gam dung dịch KOH 10% là:

A.28g B. 19g C. 1,9g D. 2,8g

**Câu 12:** Các hợp chất đều là bazơ

A.Cu(OH)2, NaOH, Na2O B. MgCl2, MgO, KOH

C.KOH, NaOH, Zn(OH)2 D. K2O, NaOH, Zn(OH)2

**Câu 13**: Hợp chất HCl có tên là:

1. Axit sunfuric C. Axit brom hidric
2. Axit clo hidric D. Axit hidro clorua.

**Câu 14**: Công thức tính nồng độ phần trăm là:

1.  C. 
2.  D. 

**Câu 15:** Công thức tính nồng độ mol

1.  C. 
2.  D. 

**Câu 16:** Hợp chất CuCl2 có tên gọi là

1. Đồng clohidric C. Đồng(II) clorua
2. Đồng clo D. Đồng oxit

**Câu 17:** Để nhận biết HCl, NaOH, MgSO4 ta dùng:

A. Quỳ tím B. Phenolphtalein C. Kim loại D. Phi kim

**Câu 18.**Trong các dãy hợp chất sau, dãy nào chỉ gồm các Oxit bazơ:

A.CO2 , SO3 , CaO , Fe­2 O3

B.CaO, Fe2O3 , Na2O , Al2O3

C.CaO , KOH , SO3 , Fe2O3

D.KOH , SO3, CaO , Na2 O

**Câu 19.**Chọn câu đúng khi nói về độ tan.

Độ tan của một chất trong nước ở nhiệt độ xác định là :

A. Số gam chất đó tan trong 100g dung dịch.

B. Số gam chất đó tan trong 100g dung môi

C. Số gam chất đó tan trong nước tạo ra 100g dung dịch

D. Số gam chất đó tan trong 100g nước để tạo dung dịch bão hoà

**Câu 20.**Phản ứng nào dưới đây là phản ứng hoá hợp

A. CuO + H2 t0 Cu + H2O

B. CaO +H2O Ca(OH)2

C. 2KMnO4  t0 K2MnO4 + MnO2 + O2

D. CO2 + Ca(OH)2 CaCO3 +H2O

**PHẦN 2: TỰ LUẬN**

**Câu 21:** Tại sao vào những ngày hè oi bức thường có hiện tượng cá ngoi lên mặt nước?(1đ)

**Câu 22:** Ở 0oC, 114 gam NaNO3 tan trong 150g nước thì thu được dung dịch bão hoà. Tính độ tan của NaNO3 ở nhiệt độ đó ?(2đ)

**Câu 23:** Hãy tính:

1. Nồng độ mol của 500ml dung dịch HCl có hòa tan 3,65g HCl.(1đ)
2. Nồng độ % H2SO4  biết 180g H2O có hòa tan 20g H2SO4. (1đ)

**PHÒNG GD-ĐT QUẬN LONG BIÊN**

**TRƯỜNG THCS PHÚC LỢI ĐÁP ÁN KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II**

**Môn hóa 8**

**TRẮC NGHIỆM**  Mỗi câu học sinh làm đúng 0,25 điểm

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **ĐỀ 1** | **ĐỀ 2** | **ĐỀ 3** | **ĐỀ 4** |
| 1 | A | A | B | A |
| 2 | A | B | C | C |
| 3 | A | B | C | B |
| 4 | C | C | A | A |
| 5 | B | C | B | A |
| 6 | A | A | B | A |
| 7 | B | D | D | B |
| 8 | B | B | B | B |
| 9 | D | B | B | D |
| 10 | B | A | D | A |
| 11 | B | A | A | D |
| 12 | D | A | D | C |
| 13 | A | C | B | B |
| 14 | D | B | B | A |
| 15 | C | D | A | B |
| 16 | C | A | A | C |
| 17 | A | D | A | A |
| 18 | C | C | A | B |
| 19 | B | B | A | D |
| 20 | A | A | C | B |

**PHẦN TỰ LUẬN**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu 21** | Mùa hè nhiệt độ tăng cao dẫn đến sự hòa tan oxi trong nước giảm, không đủ cung cấp cho các loài động vật thủy sinh. Vì vậy chúng phải ngoi lên mặt nước để lấy oxi từ không khí nhằm duy trì sự hô hấp. | **1đ** |
| **Câu 22** | Ta có  S= mct .100/mdm   * SNaNO3(00C) = 114.100/150 = 76 | **2đ** |
| **Câu 23** | 1. ADCT: n= m/M  * nHCl = 3,65/36,5= 0,1mol   ADCT: CM = nct/ Vdd   * CM HCl = 0,1/0,5 = 0,2M  1. ADCT mdd = mDM + mct  * mddH2SO4 = 180+ 20 = 200g   ADCT: C% = mct .100%/mdd   * C%H2SO4 = 20.100%/200 = 10% | **0,5đ**  **0,5đ**  **0,5đ**  **0,5đ** |

**GV bộ môn Tổ trưởng duyệt BGH duyệt**

**Hoàng Thu Hiền Đinh Thị Như Quỳnh**

**PHÒNG GD-ĐT QUẬN LONG BIÊN**

**TRƯỜNG THCS PHÚC LỢI ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II**

**Môn: Hóa học 8**

**Năm học: 2021 - 2022**

**Thời gian: 45 phút**

**I. MỤC TIÊU:**

**1. Kiến thức**

- Củng cố các kiến thức đã học trong chương IV, V, VI.

- Kiểm tra khả năng lĩnh hội các kiến thức của học sinh.

**2. Năng lực**

- Năng lực tự học

- Năng lực vận dụng kiến thức thực tế

- Năng lực trình bày bài khoa học

- Năng lực tính toán.

**3. Phẩm chất**

**-** Giúp HS thêm hiểu biết kiến thức thực tế từ đó có ý thức bảo vệ môi trường, thêm niềm yêu thích bộ môn.

# II. MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA:

**KHUNG MA TRẬN**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** | **Tổng** |
| **Oxi- không khí** | Biết nhận dạng các loại oxit |  |  | HS vận dụng kiến thức oxi vào các hiện tượng thực tế |  |
| **Số câu** | 3 |  |  | 1 | 4 |
| **Số điểm = %** | 0,75đ=7,5% |  |  | 1đ=10% | 1,75đ=17,5% |
| **Hiđrô-nước** | Biết nhận dạng axit-bazo-muối, biết tính chất của nước |  |  |  |  |
| **Số câu** | 10 |  |  |  | 10 |
| **Số điểm = %** | 2,5đ=25% |  |  |  | 2,5đ=25% |
| **Dung dịch** | Biết công thức tính nồng độ dung dịch, biết thế nào là dung dịch | Hiểu được cách tính nồng độ dung dịch | Vận dụng được kiến thức nồng độ để làm các bài tập có liên quan |  |  |
| **Số câu** | 3 | 5 | 1 |  | 9 |
| **Số điểm = %** | 0,75đ=7,5% | 3đ=30% | 2đ=20% |  | 5,75đ=57,5% |
| **Tổng số câu** | 16 | 5 | 2 | 1 | 23 |
| **Tổng số điểm** | 4đ | 3đ | 2đ | 1đ | 10đ |
| **Tỉ lệ %** | 40% | 30% | 20% | 10% | 100% |

**PHÒNG GD-ĐT QUẬN LONG BIÊN**

**TRƯỜNG THCS PHÚC LỢI KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II**

**Môn hóa 8**

**Thời gian: 45 phút**

**Năm học: 2021-2022**

**ĐỀ 5(dự phòng)**

**Câu 1.**Cho các công thức hóa học sau: Ba(HCO3)2, HBr, H2S, PbCl2, NaOH, HI, H2SO4, NaI có bao nhiêu chất thuộc loại muối?

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

**Câu 2**.Cho các đơn chất sau K, Fe, Mg, Na, Ba, Cu số chất tác dụng được với nước là:

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

**Câu 3.**Dãy chất nào sau đây tác dụng với nước tạo dung dịch làm quỳ tím chuyển thành màu xanh?

A.N2O3, K­2O, Mn2O7. B. K2O, Na2O.

C.N2O3, SO2, SO3. D. CuO, BaO.

**Câu 4**.Dãy công thức hóa học nào sau đây biểu diễn toàn hợp chất axit?

A.Ca(HCO3)2, NaH2PO4,KMnO4. B. NaOH, NaCl, HCl.

C.HgS, PbCl2, NaOH. D. H2S, H3PO4, HBr.

**Câu 5.**Dãy chất nào sau đây tác dụng được với nước và tạo thành dung dịch axit?

A.P2O5, SO2, SO3. B. Na, Na2O, CO2.

C.Ca, Ba, K. D. K2O, Na2O, BaO.

**Câu 6.**Hòa tan hết 0,1 mol Kaliclorua vào nước thu được 200 ml dung dịch Kaliclorua. Nông độ CM của dung dịch Kaliclorua à:

A.0,5M B. 0,05M C. 0,25M D. 0,025M

**Câu 7.**Chất dùng để điều chế Oxi trong phòng thí nghiệm là:

A.Fe3O4 B. KClC. KClO3 D. Không khí

**Câu 8:** Với một lượng chất tan xác định khi tăng thể tích dung môi thì:

A. C% tăng,CM tăng B. C% giảm ,CM giảm

C. C% tăng,CM giảm D. C% giảm,CM tăng

**Câu 9.**Hợp chất nào sau đây là bazơ:

A. Đồng(II) nitrat B. Kali clorua

C. Sắt(II) sunfat D. Canxi hiđroxit

**Câu 10:** Trong 225g nước có hoà tan 25g KCl. Nồng độ phần trăm của dung dịch là:

A. 10% B. 11% C. 12% D. 13%

**Câu 11**: Số gam của Kali hiđroxit trong 28 gam dung dịch KOH 10% là:

A.28g B. 19g C. 1,9g D. 2,8g

**Câu 12:** Các hợp chất đều là bazơ

A.Cu(OH)2, NaOH, Na2O B. MgCl2, MgO, KOH

C.KOH, NaOH, Zn(OH)2 D. K2O, NaOH, Zn(OH)2

**Câu 13**: Hợp chất H2SO4 có tên là:

A.Axit sunfuric B. Axit brom hidric

1. Axit clo hidric D. Axit hidro clorua.

**Câu 14**: Công thức tính nồng độ phần trăm là:

A. B. 

1.  D. 

**Câu 15:** Công thức tính nồng độ mol

1.  B. 
2.  D. 

**Câu 16:** Hợp chất CuCl2 có tên gọi là

1. Đồng clohidric B. Đồng(II) clorua
2. Đồng clo D. Đồng oxit

**Câu 17:** Để nhận biết HCl, NaOH, MgSO4 ta dùng:

A. Quỳ tím B. Phenolphtalein C. Kim loại D. Phi kim

**Câu 18.**Trong các dãy hợp chất sau, dãy nào chỉ gồm các Oxit bazơ:

A.CO2 , SO3 , CaO , Fe­2 O3

B.CaO, Fe2O3 , Na2O , Al2O3

C.CaO , KOH , SO3 , Fe2O3

D.KOH , SO3, CaO , Na2 O

**Câu 19.**Chọn câu đúng khi nói về độ tan.

Độ tan của một chất trong nước ở nhiệt độ xác định là :

A. Số gam chất đó tan trong 100g dung dịch.

B. Số gam chất đó tan trong 100g dung môi

C. Số gam chất đó tan trong nước tạo ra 100g dung dịch

D. Số gam chất đó tan trong 100g nước để tạo dung dịch bão hoà

**Câu 20.**Phản ứng nào dưới đây là phản ứng hoá hợp

A. CuO + H2 t0 Cu + H2O

B. CaO +H2O Ca(OH)2

C. 2KMnO4  t0 K2MnO4 + MnO2 + O2

D. CO2 + Ca(OH)2 CaCO3 +H2O

**PHẦN 2: TỰ LUẬN**

**Câu 21:** Người ta sục không khí vào bể nuôi cá cảnh nhằm mục đích gì?(1đ)

**Câu 22:** Ở 20oC, 152 gam NaNO3 tan trong 200g nước thì thu được dung dịch bão hoà. Tính độ tan của NaNO3 ở nhiệt độ đó ?(2đ)

**Câu 23:** Hãy tính:

1. Nồng độ mol của 400ml dung dịch HCl có hòa tan 7,3g HCl.(1đ)
2. Nồng độ % HCl biết 180g H2O có hòa tan 20g HCl. (1đ)

**PHÒNG GD-ĐT QUẬN LONG BIÊN**

**TRƯỜNG THCS PHÚC LỢI ĐÁP ÁN KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ II**

**Môn hóa 8**

**TRẮC NGHIỆM**  Mỗi câu học sinh làm đúng 0,25 điểm

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **ĐA** | **CÂU** | **ĐA** | **CÂU** | **ĐA** | **CÂU** | **ĐA** |
| 1 | B | 6 | C | 11 | B | 16 | A |
| 2 | D | 7 | A | 12 | C | 17 | B |
| 3 | D | 8 | A | 13 | A | 18 | C |
| 4 | D | 9 | A | 14 | B | 19 | C |
| 5 | A | 10 | B | 15 | D | 20 | B |

**PHẦN TỰ LUẬN**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu 21** | Khi sục không khí vào bể cá nhằm tăng ham lượng oxi hòa tan trong nước để cá hô hấp. | **1đ** |
| **Câu 22** | Ta có  S= mct .100/mdm   * SNaNO3(200C) = 152.100/200 = 76 | **2đ** |
| **Câu 23** | 1. ADCT: n= m/M  * nHCl = 7,3/36,5= 0,2mol   ADCT: CM = nct/ Vdd   * CM HCl = 0,1/0,4 = 0,25M  1. ADCT mdd = mDM + mct  * mddHCl = 180+ 20 = 200g   ADCT: C% = mct .100%/mdd   * C%HCl = 20.100%/200 = 10% | **0,5đ**  **0,5đ**  **0,5đ**  **0,5đ** |

**GV bộ môn Tổ trưởng duyệt BGH duyệt**

**Hoàng Thu Hiền Đinh Thị Như Quỳnh**