|  |  |
| --- | --- |
| UBND HUYỆN AN LÃO**TRƯỜNG THCS AN THẮNG** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II– NĂM HỌC 2022 - 2023****MÔN****; HÓA HỌC 8**  *Thời gian làm bài :* *45 Phút;*  |
|  |
| *(Đề có 2 trang)* |
| Họ tên : ............................................................... Lớp : .............SBD.................. | **Mã đề** **1** |
|  |

**A. Trắc nghiệm (6.0 điểm) Chọn phương án đúng trả lời các câu hỏi sau**

**Câu 1:** Khi hòa tan Na2SO4 vào nước thì

 **A.** Na2SO4 là dung môi.

 **B.** Na2SO4 là chất tan.

 **C.**  nước là chất tan.

 **D.** nước là dung dịch.

**Câu 2:** Hai thể tích khí H2 với một thể tích khí nào sau đây tạo thành hỗn hợp nổ?

 **A.** Nitơ.          **B.** Clo.  **C.** Cacbon đioxit. **D.** Oxi.

**Câu 3:** Trong số các chất có CTHH dưới đây chất nào làm quì tím hóa đỏ?

 **A.** H2O **B.** HCl

 **C.** NaOH **D.** NaCl

**Câu 4:** Cho các chất: P2O5, CaO, CuO, BaO, Na2O, P2O3 . Dãy chất toàn oxit bazơ là dãy nào?

 **A.** P2O5, CaO, P2O3 **B.** BaO, Na2O, P2O3

 **C.** P2O5, CaO, CuO  **D.** CaO, CuO, BaO, Na2O

**Câu 5:** Khí O2 phản ứng đ­ược với tất cả các chất trong nhóm

 **A.** CuO, HgO, H2O **B.** CuO, HgO ,H2SO4

 **C.** CuO, HgO ,HCl **D.** CH4, Fe ,H2

**Câu 6:** Để có dung dịch NaOH 25% người ta cho 25g NaOH hoà tan vào

 **A.** 100g nước. **B.** 25g nước. **C.** 75g nước. **D.** 100ml nước

**Câu 7:** Độ tan của muối ăn trong nước ở 250C là 36g. Dung dịch muối ăn ở 250C là dung dịch bão hoà có nồng độ:

 **A.** 20% **B.** 36% **C.** 22,53% **D.** 26,47%

**Câu 8:** Hòa tan 8g NaOH vào nước để có được 50ml dung dịch. Nồng độ mol của dung dịch thu được là

 **A.** 1,6M **B.** 6,25M **C.** 0,4M **D.** 4M

**Câu 9:** Nhóm các chất nào sau đây đều là bazơ ?

 **A.** MgCl2, NaHCO3, K2SO4, Ca(NO3)2

 **B.** NaOH, Ca(OH)2, MgO, K2O

 **C.** Ca(OH)2, Al(OH)3, Mg(OH)2, NaOH

 **D.** NaOH, HCl, Ca(OH)2, NaCl

**Câu 10:** Phản ứng nào dưới đây có thể tạo được khí hiđro?

 **A.** Fe + H2SO4           **B.** CuO + HCl

 **C.** CaO + H2O  **D.** Cu + HCl

**Câu 11:** Phản ứng nào sau đây là phản ứng thế?

 **A.** Na2O + H2O  2NaOH.

 **B.** Fe2O3 + 6HCl 2FeCl3 + H2O

 **C.** Fe + 2HCl  FeCl2 + H2.

 **D.** 2KClO3  2KCl + O2

**Câu 12:** Nồng độ mol/l của 800 ml dung dịch hòa tan 20,2g KNO3 là

 **A.** 0,25M **B.** 2M **C.** 2,5M **D.** 0,5M

**Câu 13:**  Trong các câu sau, câu nào sai?

 **A.** Oxi tan nhiều trong nước

 **B.** Oxi là chất khí không màu, không mùi, không vị.

 **C.** Oxi nặng hơn không khí.

 **D.** Oxi chiếm 1/5 thể tích không khí.

**Câu 14:** Nhóm các chất nào sau đây đều là muối ?

 **A.** Ca(OH)2, Al2O3, H2SO4, NaOH

 **B.** NaOH, Ca(OH)2, MgO, K2O

 **C.** NaOH, HCl, Ca(OH)2, NaCl

 **D.** MgCl2, NaHCO3, K2SO4, Ca(NO3)2

**Câu 15:** Hòa tan hoàn toàn 50gam muối ăn (NaCl) vào 200g nước ta thu được dung dịch có nồng độ là:

 **A.** 15% **B.** 20%

 **C.** 25% **D.** 28%

**B. Tự Luận (4.0 điểm)**

**Bài 1 (1,0 đ): Hoàn thành các PTHH sau:**

 a) ? + H2O  NaOH + H2 

 b) P2O5 + H2O  ?

 c/ KClO3  ..........+ ...........

 d/ S + O2  ...........

**Bài 2 (3,0 đ)*:*** Cho 11,2 gam sắt tác dụng vừa đủ với dung dịch axit HCl 10% thu được

muối sắt(II) clorua và khí hiđro.

a) Viết phương trình phản ứng hóa học xảy ra.

b) Tính khối lượng dung dịch a xit cần dùng.

c) Tính nồng độ % của dung dịch tạo thành sau phản ứng.

***------ HẾT ------***

|  |  |
| --- | --- |
| UBND HUYỆN AN LÃO**TRƯỜNG THCS AN THẮNG** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II– NĂM HỌC 2022 - 2023****MÔN; HÓA HỌC 8**  *Thời gian làm bài : 45 Phút;*  |
|  |
| *(Đề có 2 trang)* |
| Họ tên : ............................................................ Lớp : .............SBD.................. | **Mã đề 2** |
|  |

**A. Trắc nghiệm (6.0 điểm) Chọn phương án đúng trả lời các câu hỏi sau**

**Câu 1:** Hòa tan 8g NaOH vào nước để có được 50ml dung dịch. Nồng độ mol của dung dịch thu được là

 **A.** 4M **B.** 0,4M **C.** 6,25M **D.** 1,6M

**Câu 2:** Cho các chất: P2O5, CaO, CuO, BaO, Na2O, P2O3 . Dãy chất toàn oxit bazơ là dãy nào?

 **A.** P2O5, CaO, P2O3 **B.** CaO, CuO, BaO, Na2O

 **C.** P2O5, CaO, CuO  **D.** BaO, Na2O, P2O3

**Câu 3:** Khi hòa tan Na2SO4 vào nước thì

 **A.** Na2SO4 là chất tan.

 **B.** nước là dung dịch.

 **C.**  nước là chất tan.

 **D.** Na2SO4 là dung môi.

**Câu 4:** Khí O2 phản ứng đ­ược với tất cả các chất trong nhóm

 **A.** CuO, HgO ,HCl **B.** CuO, HgO, H2O

 **C.** CH4, Fe ,H2  **D.** CuO, HgO ,H2SO4

**Câu 5:** Nhóm các chất nào sau đây đều là muối ?

 **A.** NaOH, HCl, Ca(OH)2, NaCl

 **B.** NaOH, Ca(OH)2, MgO, K2O

 **C.** Ca(OH)2, Al2O3, H2SO4, NaOH

 **D.** MgCl2, NaHCO3, K2SO4, Ca(NO3)2

**Câu 6:** Nhóm các chất nào sau đây đều là bazơ ?

 **A.** NaOH, Ca(OH)2, MgO, K2O

 **B.** NaOH, HCl, Ca(OH)2, NaCl

 **C.** Ca(OH)2, Al(OH)3, Mg(OH)2, NaOH

 **D.** MgCl2, NaHCO3, K2SO4, Ca(NO3)2

**Câu 7:** Phản ứng nào sau đây là phản ứng thế?

 **A.** Fe2O3 + 6HCl 2FeCl3 + H2O

 **B.** Na2O + H2O  2NaOH.

 **C.** 2KClO3  2KCl + O2

 **D.** Fe + 2HCl  FeCl2 + H2.

**Câu 8:**  Trong các câu sau, câu nào sai?

 **A.** Oxi là chất khí không màu, không mùi, không vị.

 **B.** Oxi nặng hơn không khí.

 **C.** Oxi chiếm 1/5 thể tích không khí.

 **D.** Oxi tan nhiều trong nước

**Câu 9:** Hòa tan hoàn toàn 50gam muối ăn (NaCl) vào 200g nước ta thu được dung dịch có nồng độ là:

 **A.** 15% **B.** 25%

 **C.** 28% **D.** 20%

**Câu 10:** Phản ứng nào dưới đây có thể tạo được khí hiđro?

 **A.** CaO + H2O  **B.** Cu + HCl

 **C.** CuO + HCl **D.** Fe + H2SO4

**Câu 11:** Trong số các chất có CTHH dưới đây chất nào làm quì tím hóa đỏ?

 **A.** HCl **B.** H2O

 **C.** NaCl **D.** NaOH

**Câu 12:** Hai thể tích khí H2 với một thể tích khí nào sau đây tạo thành hỗn hợp nổ?

 **A.** Clo.  **B.** Oxi.  **C.** Nitơ.          **D.** Cacbon đioxit.

**Câu 13:** Nồng độ mol/l của 800 ml dung dịch hòa tan 20,2g KNO3 là

 **A.** 2M **B.** 0,25M **C.** 2,5M **D.** 0,5M

**Câu 14:** Độ tan của muối ăn trong nước ở 250C là 36g. Dung dịch muối ăn ở 250C là dung dịch bão hoà có nồng độ:

 **A.** 36% **B.** 22,53% **C.** 20% **D.** 26,47%

**Câu 15:** Để có dung dịch NaOH 25% người ta cho 25g NaOH hoà tan vào

 **A.** 25g nước. **B.** 100g nước. **C.** 75g nước. **D.** 100ml nước

**B. Tự Luận (4.0 điểm)**

**Bài 1 (1,0 đ): Hoàn thành các PTHH sau:**

 a) ? + H2O  NaOH + H2 

 b) P2O5 + H2O  ?

 c/ KClO3  ..........+ ...........

 d/ S + O2  ...........

**Bài 2 (3,0 đ)*:*** Cho 11,2 gam sắt tác dụng vừa đủ với dung dịch axit HCl 10% thu được

muối sắt(II) clorua và khí hiđro.

a) Viết phương trình phản ứng hóa học xảy ra.

b) Tính khối lượng dung dịch a xit cần dùng.

c) Tính nồng độ % của dung dịch tạo thành sau phản ứng.

***------ HẾT ------***

|  |  |
| --- | --- |
| UBND HUYỆN AN LÃO**TRƯỜNG THCS AN THẮNG** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II– NĂM HỌC 2022 - 2023****MÔN; HÓA HỌC 8**  *Thời gian làm bài : 45 Phút;*  |
|  |
| *(Đề có 2 trang)* |
| Họ tên : ........................................................... Lớp : .............SBD.................. | **Mã đề 3** |
|  |

**A. Trắc nghiệm (6.0 điểm) Chọn phương án đúng trả lời các câu hỏi sau**

**Câu 1:** Khí O2 phản ứng đ­ược với tất cả các chất trong nhóm

 **A.** CuO, HgO ,H2SO4 **B.** CuO, HgO, H2O

 **C.** CH4, Fe ,H2  **D.** CuO, HgO ,HCl

**Câu 2:** Để có dung dịch NaOH 25% người ta cho 25g NaOH hoà tan vào

 **A.** 75g nước. **B.** 25g nước. **C.** 100g nước. **D.** 100ml nước

**Câu 3:** Cho các chất: P2O5, CaO, CuO, BaO, Na2O, P2O3 . Dãy chất toàn oxit bazơ là dãy nào?

 **A.** P2O5, CaO, P2O3 **B.** P2O5, CaO, CuO

 **C.** CaO, CuO, BaO, Na2O **D.** BaO, Na2O, P2O3

**Câu 4:** Phản ứng nào sau đây là phản ứng thế?

 **A.** 2KClO3  2KCl + O2

 **B.** Fe + 2HCl  FeCl2 + H2.

 **C.** Na2O + H2O  2NaOH.

 **D.** Fe2O3 + 6HCl 2FeCl3 + H2O

**Câu 5:** Độ tan của muối ăn trong nước ở 250C là 36g. Dung dịch muối ăn ở 250C là dung dịch bão hoà có nồng độ:

 **A.** 36% **B.** 20% **C.** 22,53% **D.** 26,47%

**Câu 6:** Nhóm các chất nào sau đây đều là muối ?

 **A.** MgCl2, NaHCO3, K2SO4, Ca(NO3)2

 **B.** NaOH, HCl, Ca(OH)2, NaCl

 **C.** Ca(OH)2, Al2O3, H2SO4, NaOH

 **D.** NaOH, Ca(OH)2, MgO, K2O

**Câu 7:** Hòa tan 8g NaOH vào nước để có được 50ml dung dịch. Nồng độ mol của dung dịch thu được là

 **A.** 1,6M **B.** 0,4M **C.** 6,25M **D.** 4M

**Câu 8:** Nhóm các chất nào sau đây đều là bazơ ?

 **A.** MgCl2, NaHCO3, K2SO4, Ca(NO3)2

 **B.** Ca(OH)2, Al(OH)3, Mg(OH)2, NaOH

 **C.** NaOH, Ca(OH)2, MgO, K2O

 **D.** NaOH, HCl, Ca(OH)2, NaCl

**Câu 9:** Trong số các chất có CTHH dưới đây chất nào làm quì tím hóa đỏ?

 **A.** NaCl **B.** NaOH

 **C.** H2O **D.** HCl

**Câu 10:** Khi hòa tan Na2SO4 vào nước thì

 **A.** Na2SO4 là dung môi.

 **B.**  nước là chất tan.

 **C.** nước là dung dịch.

 **D.** Na2SO4 là chất tan.

**Câu 11:** Hòa tan hoàn toàn 50gam muối ăn (NaCl) vào 200g nước ta thu được dung dịch có nồng độ là:

 **A.** 15% **B.** 28%

 **C.** 25% **D.** 20%

**Câu 12:** Phản ứng nào dưới đây có thể tạo được khí hiđro?

 **A.** CuO + HCl **B.** Fe + H2SO4

 **C.** CaO + H2O  **D.** Cu + HCl

**Câu 13:**  Trong các câu sau, câu nào sai?

 **A.** Oxi tan nhiều trong nước

 **B.** Oxi chiếm 1/5 thể tích không khí.

 **C.** Oxi nặng hơn không khí.

 **D.** Oxi là chất khí không màu, không mùi, không vị.

**Câu 14:** Nồng độ mol/l của 800 ml dung dịch hòa tan 20,2g KNO3 là

 **A.** 0,5M **B.** 2M **C.** 2,5M **D.** 0,25M

**Câu 15:** Hai thể tích khí H2 với một thể tích khí nào sau đây tạo thành hỗn hợp nổ?

 **A.** Clo.  **B.** Cacbon đioxit. **C.** Oxi.  **D.** Nitơ.

**B. Tự Luận (4.0 điểm)**

**Bài 1 (1,0 đ): Hoàn thành các PTHH sau:**

 a) ? + H2O  NaOH + H2 

 b) P2O5 + H2O  ?

 c/ KClO3  ..........+ ...........

 d/ S + O2  ...........

**Bài 2 (3,0 đ)*:*** Cho 11,2 gam sắt tác dụng vừa đủ với dung dịch axit HCl 10% thu được

muối sắt(II) clorua và khí hiđro.

a) Viết phương trình phản ứng hóa học xảy ra.

b) Tính khối lượng dung dịch a xit cần dùng.

c) Tính nồng độ % của dung dịch tạo thành sau phản ứng.

***------ HẾT ------***

|  |  |
| --- | --- |
| UBND HUYỆN AN LÃO**TRƯỜNG THCS AN THẮNG** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II– NĂM HỌC 2022 - 2023****MÔN; HÓA HỌC 8**  *Thời gian làm bài : 45 Phút;*  |
|  |
| *(Đề có 2 trang)* |
| Họ tên : ............................................................ Lớp : .............SBD.................. | **Mã đề 4** |
|  |

**A. Trắc nghiệm (6.0 điểm) Chọn phương án đúng trả lời các câu hỏi sau**

**Câu 1:** Nồng độ mol/l của 800 ml dung dịch hòa tan 20,2g KNO3 là

 **A.** 0,25M **B.** 2M **C.** 2,5M **D.** 0,5M

**Câu 2:** Khi hòa tan Na2SO4 vào nước thì

 **A.** nước là dung dịch.

 **B.**  nước là chất tan.

 **C.** Na2SO4 là dung môi.

 **D.** Na2SO4 là chất tan.

**Câu 3:** Hai thể tích khí H2 với một thể tích khí nào sau đây tạo thành hỗn hợp nổ?

 **A.** Oxi.  **B.** Clo.  **C.** Nitơ.          **D.** Cacbon đioxit.

**Câu 4:** Nhóm các chất nào sau đây đều là bazơ ?

 **A.** NaOH, Ca(OH)2, MgO, K2O

 **B.** Ca(OH)2, Al(OH)3, Mg(OH)2, NaOH

 **C.** MgCl2, NaHCO3, K2SO4, Ca(NO3)2

 **D.** NaOH, HCl, Ca(OH)2, NaCl

**Câu 5:** Hòa tan hoàn toàn 50gam muối ăn (NaCl) vào 200g nước ta thu được dung dịch có nồng độ là:

 **A.** 15% **B.** 28%

 **C.** 25% **D.** 20%

**Câu 6:** Trong số các chất có CTHH dưới đây chất nào làm quì tím hóa đỏ?

 **A.** H2O **B.** NaOH

 **C.** NaCl **D.** HCl

**Câu 7:** Cho các chất: P2O5, CaO, CuO, BaO, Na2O, P2O3 . Dãy chất toàn oxit bazơ là dãy nào?

 **A.** P2O5, CaO, P2O3 **B.** P2O5, CaO, CuO

 **C.** BaO, Na2O, P2O3 **D.** CaO, CuO, BaO, Na2O

**Câu 8:** Hòa tan 8g NaOH vào nước để có được 50ml dung dịch. Nồng độ mol của dung dịch thu được là

 **A.** 1,6M **B.** 4M **C.** 0,4M **D.** 6,25M

**Câu 9:** Nhóm các chất nào sau đây đều là muối ?

 **A.** NaOH, Ca(OH)2, MgO, K2O

 **B.** NaOH, HCl, Ca(OH)2, NaCl

 **C.** Ca(OH)2, Al2O3, H2SO4, NaOH

 **D.** MgCl2, NaHCO3, K2SO4, Ca(NO3)2

**Câu 10:** Phản ứng nào sau đây là phản ứng thế?

 **A.** Fe + 2HCl  FeCl2 + H2.

 **B.** 2KClO3  2KCl + O2

 **C.** Na2O + H2O  2NaOH.

 **D.** Fe2O3 + 6HCl 2FeCl3 + H2O

**Câu 11:** Phản ứng nào dưới đây có thể tạo được khí hiđro?

 **A.** Cu + HCl  **B.** CuO + HCl

 **C.** Fe + H2SO4           **D.** CaO + H2O

**Câu 12:** Khí O2 phản ứng đ­ược với tất cả các chất trong nhóm

 **A.** CuO, HgO, H2O **B.** CuO, HgO ,H2SO4

 **C.** CH4, Fe ,H2  **D.** CuO, HgO ,HCl

**Câu 13:** Để có dung dịch NaOH 25% người ta cho 25g NaOH hoà tan vào

 **A.** 25g nước. **B.** 75g nước. **C.** 100ml nước **D.** 100g nước.

**Câu 14:**  Trong các câu sau, câu nào sai?

 **A.** Oxi nặng hơn không khí.

 **B.** Oxi là chất khí không màu, không mùi, không vị.

 **C.** Oxi chiếm 1/5 thể tích không khí.

 **D.** Oxi tan nhiều trong nước

**Câu 15:** Độ tan của muối ăn trong nước ở 250C là 36g. Dung dịch muối ăn ở 250C là dung dịch bão hoà có nồng độ:

 **A.** 36% **B.** 22,53% **C.** 26,47% **D.** 20%

**B. Tự Luận (4.0 điểm)**

**Bài 1 (1,0 đ): Hoàn thành các PTHH sau:**

 a) ? + H2O  NaOH + H2 

 b) P2O5 + H2O  ?

 c/ KClO3  ..........+ ...........

 d/ S + O2  ...........

**Bài 2 (3,0 đ)*:*** Cho 11,2 gam sắt tác dụng vừa đủ với dung dịch axit HCl 10% thu được

muối sắt(II) clorua và khí hiđro.

a) Viết phương trình phản ứng hóa học xảy ra.

b) Tính khối lượng dung dịch a xit cần dùng.

c) Tính nồng độ % của dung dịch tạo thành sau phản ứng.

***------ HẾT ------***