|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS KHƯƠNG ĐÌNH** | **MA TRÂN ĐỀ KIỂM TRA** **MÔN HÓA LỚP 9****Bài kiểm tra số 2**  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Cấp độTªn Chñ ®Ò | Nhận biết | Thông hiểu | Vận dụng | **Cộng** |
| Cấp độ thấp | Cấp ®é cao  |
| TN | TL | TN | TL | TN | TL | TN | TL |
| Chñ ®Ò 1TÝnh chÊt c¸c hîp chÊt v« c¬ | \* BiÕt:- Ph©n lo¹i c¸c hîp chÊt v« c¬ | - TÝnh chÊt c¸c chÊt v« c¬- ViÕt ®­îc c¸c PTHH  | - TÝnh ®­îc l­îng chÊt tham gia vµ s¶n phÈm |  |  |
| Số câuSố điểmTỉ lệ% | 20,55% |  | 82,020% | **1**1,010% | **2**0,55% | **1**1,010% |  |  | **14****5,0****50%** |
| Chñ ®Ò 2Mèi quan hÖ gi÷a c¸c hîp chÊt |  |  | - ViÕt ®­îc c¸c ph­¬ng tr×nh ho¸ häc biÓu diÔn s¬ ®å chuyÓn ho¸ |  |  |
| Số câuSố điểmTỉ lệ% |  |  |  |  | 22,020% |  |  |  | 2**2,0****20%** |
| Chñ ®Ò 3TÝnh to¸n |  |  | - NhËn biÕt ®­îc ho¸ chÊt v« c¬ b»ng ph­¬ng ph¸p ho¸ häc | - TÝnh ®­îc mdd, vdd, t×m ®­îc kim lo¹i |  |
| Số câuSố điểmTỉ lệ% |  |  |  |  |  | 11,010% |  | 22,020% | 3**3,0****30%** |
| Tổng các chủ đề | **2****0,5****5%** | **9****3,0****30%** | **6****4,5****45%** | **2****2****20%** | **19****10,0****100%** |
|  |

|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS KHƯƠNG ĐÌNH** | **ĐỀ KIỂM TRA (1Tiết)** MÔN: HÓA HỌC LỚP 9Thời gian45 phút - Bài kiểm tra số 2  |

**ĐỀ BÀI**

**I. Tr¾c nghiÖm kh¸ch quan:** ( 3 ®iÓm)

Em h·y chọn ch÷ c¸i A, B, C, D ®øng tr­íc ph­¬ng ¸n tr¶ lêi mµ em cho lµ ®óng

**C©u 1: (0,25 ®iÓm)** Canxioxit ( V«i sèng) khi l­u gi÷ l©u ngµy trong tù nhiªn sÏ bÞ gi¶m chÊt l­îng do

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Vi khuÈn trong kh«ng khÝ

b) BÞ oxi ho¸ bëi oxi | c) BÞ tan rad) T¸c dông víi khÝ cacbonic |

**C©u 2: ( 0,25 ®iÓm)** Chç cßn thiÕu trong ph¶n øng: SO2 + Ca(OH)2 →………. + H2O là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| a) CaSO3. | b) CaSO4. | c) SO3. | d) HCl. |

**C©u 3: ( 0,25 ®iÓm)** D·y chÊt nµo sau ®©y ®Òu t¸c dông víi n­íc t¹o thµnh dung dÞch axit.

|  |  |
| --- | --- |
| a) CO2, CO, Na2O, SO3. b) CaO, CO2, SO2, P2O5. | c) CO2, SO2, P2O5, N2O5. d) K2O, SO3, N2O5, SiO2. |

**C©u 4: ( 0,25 ®iÓm)** CÆp chÊt nµo d­íi ®©y t¸c dông víi dung dÞch H2SO4 lo·ng cã khÝ bay ra

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. CuO và Mg | B. MgO và Fe  | C. Fe2O3 và Na2O | D. Zn và Al |

**C©u 5: ( 0,25 ®iÓm)** Axit H2SO4 lo·ng kh«ng t¸c dông víi:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| a) Fe. | b) Cu | c) Mg | d) Zn |

**C©u 6: ( 0,25 ®iÓm)** Cho 6,5 gam Zn vµo dung dÞch HCl d­. Hái thÓ tÝch khÝ thu ®­îc tõ ph¶n øng ë ®iÒu kiÖn chuÈn lµ

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| a) 2,24 lÝt | b) 1,12 lÝt | c) 3,36 lÝt | d. 1,24 lÝt |

**C©u 7: ( 0,25 ®iÓm)** Dung dÞch Ba(OH )2 cã thÓ t¸c dung víi tÊt c¶ c¸c chÊt trong d·y nào sau ®©y:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| a) H2SO4, Ba(NO3)2 | b) CO, MgCl2 | c) CO2, K2SO4  | d) CuO, H2SO4 |

**C©u 8: ( 0,25 ®iÓm)** CÆp chÊt nào sau ®©y ®Òu t¸c dung víi dd NaOH.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| a) BaO và NO. | b) SO2 và CO. | c) SO2 và Fe2O3. | d) CO2 và SO2. |

**C©u 9: ( 0,25 ®iÓm)** Cã hiÖn t­îng g× x¶y ra khi cho dung dÞch Ba(NO3)2 vào dd H2SO4.

|  |  |
| --- | --- |
| a) Cã kim lo¹i Ba t¹o thµnhb) Cã kÕt tña tr¾ng t¹o thµnh | c) Cã khÝ bay rad) Cã n­íc t¹o thµnh |

**C©u 10: ( 0,25 ®iÓm)** Dung thuèc thö nào sau ®©y cã thÓ ph©n biÖt ®­îc H2SO4, NaCl,Na2SO4,Ba(OH)2

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| a) AgNO3   | b) Phenolphtalein | c) BaCl2  | d) Qui tÝm |

**C©u 11: ( 0,25 ®iÓm)** Muèi CuSO4 t¸c dông víi tÊt c¶ c¸c chÊt trong d·y nào sau ®©y:

|  |  |
| --- | --- |
| a) BaCl2, Ca(OH)2, Fe 1. Ag, Ca(OH)2, MgCl2
 | c) BaCl2, KOH, HNO3d) BaCl2, KCl, NaNO3 |

**C©u 12: ( 0,25 ®iÓm):** H·y khoanh vµo ch÷ c¸i ®Çu nh÷ng ph­¬ng ¸n em cho lµ ®óng

Trén 2 dung dÞch chÊt nào sau ®©y sÏ cã muèi kÕt tña xuÊt hiÖn:

|  |  |
| --- | --- |
| a) Na2O và H2SO4 b) AgNO3 và CuCl2 | c) Na2SO4 và BaCl2 d) NaOH và MgCl2 |

**II. Tù luËn**: **(7 ®iÓm)**

**C©u 1(2 ®iÓm**) ViÕt ph­¬ng tr×nh ho¸ häc ®Ó hoàn thành d·y chuyÓn ho¸ sau:

 a) K2O (1)🡪KOH (2)🡪 Mg(OH)2 (3)🡪 MgSO4  (4)🡪 MgCl2

 b) MgCO3 (1)🡪 MgCl2 (2)🡪🡪Mg(NO)3 (3)🡪 Mg(OH)2 (4)🡪 Mg(NO3)2

**C©u 2 (3 ®iÓm)** Cho 6,4 (g) CuSO4 t¸c dông víi dung dÞch KOH 20% thu ®­îc kÕt tña, sau ®ã ®em kÕt tña ®i nung thu ®­îc mét chÊt r¾n

a) H·y viÕt c¸c ph­¬ng tr×nh ph¶n øng s¶y ra ?

b) TÝnh khèi l­îng chÊt r¾n thu ®­îc sau khi nung ?

c) TÝnh thÓ tÝch dung dÞch KOH biÕt khèi l­îng riªng cña dung dÞch KOH lµ 0,8g/ml ?

**C©u 3 (1®iÓm)** ChØ ®­îc chon mét thuèc thö h·y nhËn biÕt 4 dung dÞch sau FeCl3, Na2CO3, NH4Cl, CuCl2

**C©u 4 (1®iÓm)** Cho 8,1 gam mét kim lo¹i ch­a râ ho¸ trÞ t¸c dông víi dung dÞch HCl20% võa ®ñ thu ®­îc muèi vµ 10,08 lÝt khÝ hi®r« ( ë ®ktc).

a) X¸c ®Þnh tªn kim lo¹i ®em ph¶n øng ?

b) TÝnh khèi l­îng dung dÞch HCl ®· dïng ?

**ĐÁP ÁN- BIỂU ĐIỂM BÀI KIỂM TRA HÓA LỚP 9 (1 TIẾT)**

**( Bài số 2- Hóa lớp 9 )**

**A. Tr¾c nghiÖm kh¸ch quan: ( 3 ®iÓm)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| C©u | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| ý ®óng | d | a | c | d | b | a | c | d | b | d | a | b, c |
| §iÓm | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 | 0,25 |

**II. Tù luËn (7 ®iÓm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **C©u** | **§¸p ¸n** | **§iÓm** |
| C©u 1( 2 ®iÓm) | Mçi ph­¬ng tr×nh ho¸ häc viÕt ®óng b¶n chÊt ®­îc ( 0,25 ®iÓm)a) K2O + H2O 🡪 KOH + (Mg2+ ...................) 🡪 Mg(OH)2 + H2SO4 🡪  MgSO4 + BaCl2 🡪 b) MgCO3 + (CaCl2, BaCl2, ..........) 🡪MgCl2 + AgNO3 🡪Mg(NO)3 + ( OH- .........) 🡪 Mg(OH)2 + HNO3 🡪  | 0,25®0,25® 0,25®0,25®0,25®0,25®0,25®0,25® |
| C©u 2( 3 ®iÓm) | a)PTHH: CuSO4 + 2KOH 🡪 K2SO4 + Cu(OH)2  1mol 2mol 2mol 1mol 0,04mol 0,08mol 0,04 mol 0,04 mol Cu(OH)2 🡪 CuO + H2OT×m ®­îc sè mol CuSO4 0,04 molSè mol CuO 0,04 molKh«i l­îng CuO là 3,2 (g)Sè mol KOH 0,08 (mol)Kh«i l­¬ng KOH là 4,48 (g)Khèi l­îng dung dÞch KOH lµ 22,4 (g)ThÓ tÝch dung dÞch KOH lµ 28 (ml) | 0,5®0,5®0,5®0,25®0,25®0,25®0,25®0,25®0,25® |
| C©u 3( 1 ®iÓm) | - TrÝch mÉu thö vµ ®¸nh sè thø tù- Chon dd OH- lµm thuèc thö- Nhá dd OH- vµo c¸c mÉu thö + MÉu thö cã kÕt tña l©u ®á lµ FeCl3 Fe+ MÉu thö cã kÕt tña l©u ®á lµ FeCl3  Fe3+  + 3OH-  🡪 Fe(OH)3↓ l©u ®á+ MÉu thö kh«ng cã hiÖn t­îng g× lµ Na2CO3+ MÉu thö cã khÝ mïi khai bay ra NH4ClNH4+  + OH-  🡪 NH3↑ + H2O + MÉu thö cã kÕt tña xanh lµ CuCl2Cu2+  + 2OH-  🡪 Cu(OH)2↓ Xanh | 0,2®0,2®0,2®0,2®0,2® |
| C©u 4( 1 ®iÓm) | a) §Æt kim lo¹i lµ M, ho¸ trÞ n 2M + 2nHCl 🡪 2MCln + nH2↑2M(g) 22,4n (lit)8,1(g) 10,08(lit)LËp tØ lÖ -> M = 9n -> M = 27 ( Al)b) 2Al + 6HCl 🡪 2AlCl3 + 3H2↑ 2.27(g) 6. 36,5(g) 8,1(g) ? (g)-> mHCl = 32,85(g) -> mddHCl = 164,25(g) | 0,5® |
| Ký duyệt đề của TTCM | Ký duyệt đề của NTCM | Người ra đề |