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

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Cấp độ  Tªn 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 1  TÝnh 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 câu  Số điểm  Tỉ lệ% | 2  0,5  5% |  | 8  2,0  20% | **1**  1,0  10% | **2**  0,5  5% | **1**  1,0  10% |  |  | **14**  **5,0**  **50%** |
| Chñ ®Ò 2 Mèi 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 câu  Số điểm  Tỉ lệ% |  |  |  |  | 2  2,0  20% |  |  |  | 2  **2,0**  **20%** |
| Chñ ®Ò 3 TÝnh 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 câu  Số điểm  Tỉ lệ% |  |  |  |  |  | 1  1,0  10% |  | 2  2,0  20% | 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 9  Thời 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 ra  d) 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 thµnh  b) Cã kÕt tña tr¾ng t¹o thµnh | c) Cã khÝ bay ra  d) 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, HNO3  d) 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 + H2O  T×m ®­îc sè mol CuSO4 0,04 mol  Sè mol CuO 0,04 mol  Kh«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 NH4Cl  NH4+  + OH-  🡪 NH3↑ + H2O  + MÉu thö cã kÕt tña xanh lµ CuCl2  Cu2+  + 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 | |