|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT THỊ XÃ ĐÔNG TRIỀU  **TRƯỜNG THCS NGUYỄN HUỆ** | **ĐỀ KIỂM TRA 1 TIẾT (SỐ 2)**  **HỌC KỲ I NĂM HỌC 2017 – 2018**  **MÔN: HÓA HỌC 9** |

**I.TRẮC NGHIỆM: (3,5 đ) *Chọn câu đúng nhất***

**Câu 1:** Để nhận biết dung dịch muối Na2SO4 có thể dùng thuốc thử:

|  |  |
| --- | --- |
| A. Quỳ tím. | B. Dung dịch phenolphtalein. |
| C. dung dịch BaCl2 | D. Cả a,b đều đúng |

**Câu 2:** Dãy chất nào cho sau đây thuộc loại bazơ không tan?

|  |  |
| --- | --- |
| A. NaOH, Cu(OH)2, Ba(OH) | B. Cu(OH)2, Al(OH)3, Mg(OH)2 |
| C. NaOH, Ba(OH)2, KOH | D. Al(OH)3, Mg(OH)2, KOH |

**Câu 3:** Phân bón nào sau đây là phân kali?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. CO(NH2)2 | B. Ca3(PO4)2 | C. NH4NO3 | D. KCl |

**Câu 4:** Để khử độc các chất thải công nghiệp, diệt trùng chất thải sinh hoạt và xác chết động vật. Người ta có thể dùng chất nào sau đây?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Ca(OH)2 | B. NaOH | C. NaCl | D. KNO3 |

**Câu 5:** Điều kiện xảy ra phản ứng trao đổi là :

|  |
| --- |
| A. Sản phẩm phải có chất không tan. |
| B.Sản phẩm phải có chất dễ bay hơi |
| C. Sản phẩm phải có chất không tan hoặc chất dễ bay hơi. |
| D. Không có câu đúng. |

**Câu 6:** (1,0 đ)***Hãy ghép các chữ cái A,B, C, D chỉ các thí nghiệm với các số 1,2,3,4 chỉ các hiện tư­ợng cho thích hợp***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Thínghiệm** |  | **Hiệnt­ượng** |
| **A** | Cho dung dịch CuSO4tácdụngvới dung dịchNaOH | **1** | Khôngcóhiệnt­ượnggì |
| **B** | Cho lá đồng vào dd H2SO4 loãng | **2** | Kim loại tan dần, dung dịchmàuxanhnhạtdần, cóchấtrắnmàuđỏxuấthiện. |
| **C** | Nhỏvàigiọtdd BaCl2vàodd Na2SO4 | **3** | Cóxuấthiệnkếttủatrắng |
| **D** | Cho đinhsắtvàocốcđựngdd  CuSO4. | **4** | Cóxuấthiệnkếttủamàuxanh lam |
|  |  | **5** | Kim loại tan dần, cóchấtkhíthoátra |

Trảlời :**A**-**...... ; B - ........ ; C - ......... ; D - .........**

**II. TỰ LUẬN: (6,5 điểm)**

**Câu 7: (1,5 điểm)**

Nhậnbiếtcáclọkhôngnhãncóchứacác dung dịchsau: BaCl2, KOH, KClbằngphươngpháphoáhọc.

**Câu 8:(2,0 điểm)**

Viếtcác PTHH thựchiệndãychuyểnhoásau:

Zn ZnO ZnCl2Zn(NO3)2 Zn(OH)2.

**Câu 9:(3,0 điểm)**

Trộn 30ml dung dịchcóchứa 27g CuCl2với 70 ml dung dịchcóchứa 28g KOH.

1. Viếtphươngtrìnhphảnứngxảyra?
2. Tínhkhốilượngchấtrắnthuđượcsauphảnứng?
3. Tínhnồngđộmolcácchất tan cótrong dung dịchsauphảnứng? Cho rằngthểtíchcủa dung dịchthayđổikhôngđángkể?

**( Cho Cu = 64; Cl = 35,5 ; O = 16; K = 39; H = 1)**

*---------------------Hết--------------------*

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT TX ĐÔNG TRIỀU  **TRƯỜNG THCS NGUYỄN HUỆ** | **ĐÁP ÁN-BIỂU ĐIỂM CHẤM BÀI KIỂM TRA 1 TIẾT**  **HỌC KỲ I NĂM HỌC 2017 – 2018**  **MÔN: HÓA HỌC 9** |

**I. Phần trắc nghiệm: (3,5 điểm)**

**Mỗi ý đúng 0,5 điểm**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** |
| **ĐA** | C | C | D | A | D |

**Câu 6: (1,0điểm)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A – 2** | **B – 4** | **C - 1** | **D - 3** |

**II. Phần tự luận: ( 6,5 điểm)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **Ý** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 7**  **(1,5 điểm)** |  | -Nhậnbiết dung dịchNaOHbằngquỳtím  -Nhận biết dung dịch BaCl2 bằng dung dịch Na2SO4 hay H2SO4  -Còn lại là dung dịch NaCl  - viếtđúng PTHH: | 0,5  0,25  0,25  0,5 |
| **Câu 8**  **( 2,0 điểm)** |  | - Viếtđúngmỗi PTHH | 0,5  0,5  0,5  0,5 |
| **Câu 9**  **( 3,0 điểm)** | **a,** | - Viết đúng PTHH | 0,5 |
| **b,** | - Tính n CuSO4 = 0,1 mol  - Tính n NaOH = 0,3 mol  - Xác định chất dư là NaOH  - Tính đươc m Cu(OH)2 = 9,8g | 0,25  0,25  0,5  0,5 |
| **c,** | - Tính đúng CM của Na2SO4 | 1,0 |
| **Tổng** | | 6,5 |