SỞ VĂN HÓA VÀ THỂ THAO  **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II ( 2017 – 2018 )**

 THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH **Môn: Hóa Học - Khối : 10**

 **TRƯỜNG THPT NĂNG KHIẾU TDTT** **Thời gian làm bài :** **45 phút** (không kể thời gian giao đề)

  ***( Học sinh không phải chép đề vào giấy làm bài )***

 **ĐỀ A**

**Câu 1** **(2,0 điểm):** Hoàn thành chuỗi phản ứng sau



**Câu 2** **(2,0 điểm)**: Bằng phương pháp hóa học nhận biết các dung dịch sau:

 NaOH, HCl, NaI, NaCl

**Câu 3** **(2,0 điểm):** Cho phương trình hóa học:

 

 Cân bằng hóa học chuyển dịch về phía nào khi:

1. Tăng nồng độ khí SO2 ?
2. Giảm áp suất của hệ?

**Câu 4** **(2,0 điểm):** Cho 4,8 gam Mg tác dụng vừa đủ với dung dịch H2SO4 đặc, nóng. Sau phản ứng thu được khí SO2 là sản phẩm khử duy nhất. Tính thể tích khí SO2 sinh ra (đktc)?

**Câu 5 (2,0 điểm):** Cho 3,36 lít SO2 (đkc) tác dụng với dung dịch 300ml NaOH 1M. Tính khối lượng muối thu được sau phản ứng.

*Cho Mg= 24; S= 32; O=16; H= 1; Na=23*

***- Hết -***

*Họ và tên học sinh : Chữ ký học sinh :*

 *Số báo danh : …………………………. Phòng kiểm tra :……………….*

 SỞ VĂN HÓA VÀ THỂ THAO  **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II ( 2017 – 2018 )**

 THÀNH PHỐ HỒ CHÍ MINH **Môn: Hóa Học - Khối : 10**

 **TRƯỜNG THPT NĂNG KHIẾU TDTT** **Thời gian làm bài :** **45 phút** (không kể thời gian giao đề)

  ***( Học sinh không phải chép đề vào giấy làm bài )***

 **ĐỀ B**

**Câu 1** **(2,0 điểm):** Hoàn thành chuỗi phản ứng sau

 ****

**Câu 2** **(2,0 điểm)**: Bằng phương pháp hóa học nhận biết các dung dịch sau:

 NaCl, HCl, Na2SO4, NaNO3

**Câu 3** **(2,0 điểm):** Cho phương trình hóa học:

 

 Cân bằng hóa học chuyển dịch về phía nào khi:

a) Tăng áp suất của hệ?

b) Giảm nồng độ khí N2?

**Câu 4** **(2,0 điểm):** Hòa tan hoàn toàn 9,6 gam Cu vào 100 ml dung dịch H2SO4 đặc, nóng. Sau phản ứng thu được khí SO2 là sản phẩm khử duy nhất. Tính CM của dung dịch H2SO4

**Câu 5 (2,0 điểm):** Cho 4,48 lít SO2 (đkc) tác dụng với 100 ml dung dịch KOH 2M. Tính khối lượng muối thu được sau phản ứng.

*Cho Cu= 64; S= 32; O=16; H= 1; K=39*

***- Hết -***

*Họ và tên học sinh : Chữ ký học sinh :*

 *Số báo danh : …………………………. Phòng kiểm tra :……………….*

SỞ VĂN HÓA VÀ THỂ THAO  **HƯỚNG DẪN CHẤM ĐIỂM**

 **TRƯỜNG THPT NK TDTT KIỂM TRA HỌC KÌ II ( 2017 – 2018 )**

 **Môn : HÓA HỌC - Khối 10**

 **ĐỀ A**

**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **1 (2đ)** |   | Mỗi pt 0,5đ |
| **2 (2đ)** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | NaOH | HCl | NaI | NaCl |
| Quỳ tím | xanh | đỏ |  |  |
| Dd AgNO3 |  |  | 🡫AgI | 🡫AgCl |

NaI + AgNO3 → AgI🡫 + NaNO3NaCl + AgNO3 → AgCl🡫 + NaNO3  | Mỗi hiện tượng 0,25.4Mỗi pt 0,5.4 |
| **3 (2đ)** | a/ Chiều thuậnb/ Chiều nghịch | 1,01,0 |
| **4 (2đ)** |     | 0,51,00,5  |
| **5 (2đ)** |  Tạo muối Na2SO3   | 0,50,251,00,25 |

SỞ VĂN HÓA VÀ THỂ THAO  **HƯỚNG DẪN CHẤM ĐIỂM**

 **TRƯỜNG THPT NK TDTT KIỂM TRA HỌC KÌ II ( 2017 – 2018 )**

 **Môn : HÓA HỌC - Khối 10**

 **ĐỀ B**

**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **1 (2đ)** |   | Mỗi pt 0,5 |
| **2 (2đ)** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | NaCl | HCl | Na2SO4 | NaNO3 |
| Quỳ tím |  | Đỏ |  |  |
| Dd BaCl2 |  |  | BaSO4↓ |  |
| ddAgNO3 | AgCl↓ |  |  | Còn lại |

BaCl2 + H2SO4 → BaSO4🡫 + 2HClAgNO3 + NaCl → AgCl🡫 + NaNO3 |  Mỗi hiện tượng 0,25x4Mỗi pt 0,5.2 |
| **3 (2đ)** | a/ Không ảnh hưởngb/ Chiều nghịch | 0,50,5 |
| **4 (2đ)** |  Cu + 2H2SO4 đ  CuSO4 + SO2 + 2H2O 0,15 0,3 (mol)  | 0,5đ1,00,5đ |
| **5 (2đ)** |  Tạo muối KHSO3  | 0,50,251,00,25 |