**Phòng GDĐT Huyện Đông Triều ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I NĂM HỌC 2014 -2015**

 **Trường THCS Tràng Lương MÔN HÓA HỌC 8**

 **Thời gian làm bài: 45 phút**

**Số phách**

 ***(không kể thời gian giao đề)***

**Họ và tên: ...................................................................................... SBD: ....................**

**Điểm**

**Số phách**

**Mã đề: 888**

**Câu 1**: **(3 điểm)**

Chỉ ra CTHH nào viết sai trong các công thức sau, nếu sai hãy sửa lại cho đúng: H2S; NaO; MgNO3; Al2(SO4)3; CaCO3; H3SO4; AgCl; K(OH)2.

**Câu 2**: **(3 điểm)**

Hãy lập phương trình hóa học cho các sơ đồ phản ứng sau:

a. Fe(OH)3 -----> Fe2O3 + H2O c. SO2 + NaOH -----> Na2SO3 + H2O

to

b. K2O + H2O -----> KOH d. Al + HCl -----> ? + H2

**Câu3**: **(1 điểm)**

Trong dầu hoả có lẫn cát và nước. Hãy nêu phương pháp tách nước và cát ra khỏi dầu (biết dầu nhẹ hơn nước ).

**Câu 4 (3 điểm)**

1. Viết công thức tính khối lượng, thể tích của chất khí (đktc) khi biết số mol chất.

2. Vận dụng: Tính

 a. Khối l­ượng của 0,1 mol H2O.

 b. Thể tích của 14g khí N2 (đo ở điều kiện tiêu chuẩn).

3. Tính tỉ khối của H2 so với không khí

**( Cho NTK: N = 14, O = 16, H = 1)**

-----------------------------------HẾT-----------------------------------

(Giám thị không giải thích gì thêm)

**BÀI LÀM**

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

...............................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

...............................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

...............................................................................................................................................

................................................................................................................................................

 **KHÔNG VIẾT**

 **VÀO ĐÂY**

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

................................................................................................................................................

**Đáp án đề Hóa 8**

**Câu 1 (3 điểm)**

|  |  |
| --- | --- |
|  NaO → Na2O | 0,75 đ |
|  MgNO3 →Mg(NO3)2 | 0,75 đ |
|  H3SO4 → H2SO4 | 0,75 đ |
|  K(OH)2→ KOH | 0,75 đ |

**Câu 2 (3điểm)**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. 2Fe(OH)3 → Fe2O3 + 3H2O
 | 0,75 đ |
|  b. K2O + H2O → 2KOH  | 0,75 đ |
|  c. SO2 + 2NaOH → Na2SO3 + H2O | 0,75 đ |
|  d. 2Al + 6HCl → 2AlCl3  + 3H2 | 0,75 đ |

**Câu 3 (1 điểm)**

Trong dầu hoả có lẫn cát và nước. Hãy nêu phương pháp tách nước và cát ra khỏi dầu (biết dầu nhẹ hơn nước ).

|  |  |
| --- | --- |
| Lọc→ tách được cát ra khỏi hỗn hợp | 0,5 đ |
|  Phần dung dịch còn lại chia làm 2 phần (dầu nhẹ hơn nổi lên trên) → tách lấy lớp dầu bên trên | 0,5 đ |

**Câu 4 (3 điểm)**

1. Viết công thức tính khối lượng, thể tích của chất khí (đktc) khi biết số mol chất.

2. Vận dụng: Tính

 a. Khối l­ượng của 0,1 mol H2O.

 b. Thể tích của 14g khí N2 (đo ở điều kiện tiêu chuẩn).

3. Tính tỉ khối của H2 so với không khí

|  |  |
| --- | --- |
|  1. - Công thức: m = n . M V(đktc) = n . 22,4 - Giải thích đúng các kí hiệu | 1 đ |
|  2.a) mH2O = 0,1. 18 = 1,8 (g) b) nN2 = 14/28 = 0,5 (mol)=> VN2 (đktc) = 0,5. 22,4 = 11,2 (l) | 1,5 đ |
|  3. dH2/kk = MH2/ 29 = 2/29 = 0,069 | 0,5 đ |

*(Học sinh làm theo cách khác ra kết quả đúng vẫn được điểm tối đa)*