|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ**  **TỔ: HÓA HỌC**    ĐỀ CHÍNH THỨC | **KIỂM TRA TẬP TRUNG TUẦN 7**  **NĂM HỌC 2019 - 2020**  **Môn: HÓA HỌC** **– Khối lớp: 11**  *Thời gian làm bài : 45 phút* |

Họ và tên học sinh :.................................................... Lớp: 11B…… Số báo danh : ..................

**(Cho : Na=23; Fe= 56; Ba= 137; O=16; C=12; K=39; S=32; Cl=35,5; N=14; H=1; Mg=24)**

**Câu 1 (1đ):** Hoàn thành các phương trình điện li sau:

HF NaNO3

Ba(OH)2 Al2(SO4)3

**Câu 2 (1đ):** Tính nồng độ mol của các ion trong các dung dịch sau (coi nước hoàn toàn không phân li):

**a.** dung dịch Na2SO4 0,15M

**b.** dung dịch hỗn hợp chứa Al2(SO4)3 0,5M và Na2SO4 0,2M

**Câu 3 (1đ):** Cho các chất sau: NaOH; Zn(OH)2; HNO3; NaNO3. Theo areniut các chất đóng vai trò

Axít là : ………. ?.............. Bazơ là: ………. ?..............

Muối là: ………. ?.............. Hiđroxit lưỡng tính là: ………. ?..............

**Câu 4** **(1đ):** Hoàn thành bảng sau :

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Giá trị | pH = 12 | [H+]< 10-7 M | pH = 6 | [OH-]= 10-7 M |
| Môi trường dung dịch | ? | ? | ? | ? |

**Câu 5** **(1,5 đ)**:

**a.** Tính pH của dung dịch KOH 0,001M

**b.** Tính pH của dung dịch H2SO4 0,005M

**c.** Dung dịch X chứa: 0,07 mol Na+; 0,02 mol SO42− và x mol OH-. Dung dịch Y có chứa ClO4-, NO3- và y mol H+; tổng số mol ClO4- và NO3- là 0,04. Trộn X và Y được 100ml dung dịch Z. Tính pH của dung dịch Z (bỏ qua sự điện li của nước)?

**Câu 6** **(2đ):** Hoàn thành phương trình phân tử và ion rút gọn của các phản ứng

**a.** HCl + KOH

**b.** BaCO3 + H2SO4

**Câu 7** **(1,5đ):** Bằng phương pháp hóa học, hãy phân biệt các dung dịch không màu riêng biệt sau

NaCl, BaCl2, Ba(OH)2, HCl

**Câu 8 (1đ):** Cho 400 ml dung dịch E gồm AlCl3 x mol/lít và Al2(SO4)3 y mol/lít tác dụng với 612 ml dung dịch NaOH 1M, sau khi các phản ứng kết thúc thu được 8,424 gam kết tủa. Mặt khác, khi cho 400 ml E tác dụng với dung dịch BaCl2 (dư) thì thu được 33,552 gam kết tủa. Tính tỉ lệ x : y ?

- - - **HẾT** - - -

*Cán bộ coi thi không giải thích gì thêm, thí sinh không được sử dụng tài liệu !*