**Sở GD & ĐT TPHCM ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I - NĂM HỌC 2018 - 2019**

 **Trường THPT Trường Chinh** **MÔN HOÁ HỌC 11**

 **THỜI GIAN : 45 PHÚT**

 *(không kể thời gian phát đề)*

**ĐỀ CHÍNH THỨC**

**SBD**  **Họ tên thí sinh :**

*Cho nguyên tử khối của nguyên tử các nguyên tố sau:*

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nguyên tử | H | O | Mg | Al | Fe | N | Ca | Ba | P | Na | K | Zn | C | Cu |
| M | 1 | 16 | 24 | 27 | 56 | 14 | 40 | 137 | 31 | 23 | 39 | 65 | 12 | 64 |

**Câu 1.**(1,5 điểm) Hoàn thành các chuỗi phản ứng sau:

NH3NO NO2HNO3H3PO4Ca3(PO4)2Ca(H2PO4)2.

**Câu 2.** (1,0 điểm) Viết phương trình phản ứng chứng minh:

a.Photpho có tính khử và tính oxi hóa;

b.Tính axit của axit cacbonic (H2CO3) mạnh hơn axit silixic (H2SiO3); axit cacbonic yếu hơn axit sunfuric (H2SO4).

**Câu 3.** (1,0 điểm) Viết phương trình, nêu hiện tượng khi dẫn từ từ khí CO2 đến dư vào dung dịch nước vôi trong.

**Câu 4.** (2,0 điểm) Bằng phương pháp hoá học, phân biệt các dung dịch sau:

KHCO3, NH4Cl, (NH4)2SO4, Na3PO4, KNO3.

**Câu 5.** (2,0 điểm)Đốt cháy hoàn toàn 2,46 gam hợp chất hữu cơ X thu được 2,688 lít CO2, 0,9 gam H2O và 224ml N2, các thể tích khí đo ở điều kiện tiêu chuẩn.

 a. Lập công thức đơn giản nhất của X.

 b. Xác định công thức phân tử của X. Biết tỉ khối hơi của X so với không khí là 4,24.

**Câu 6.** (2,0 điểm)Cho 16,08 gam hỗn hợp Fe và Cu tan hết trong dung dịch HNO3 2M loãng, dư, thu được 5,152 lít khí NO (sản phẩm khử duy nhất, đktc) và dung dịch A.

a.Tính thành phần % theo khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp đầu.

b.Tính thể tích dung dịch HNO3 2M đã dùng, biết rằng đã dùng dư 20% so với lượng cần thiết.

**Câu 7.** (0,5 điểm) Một mảnh đất trồng cà phê kinh doanh rộng 1 ha cầnbón một số loại phân: ure, tro, phân lân …Hãy tính khối lượng phân supephotphat kép Ca(H2PO4)2 cần dùng để bón cho mảnh đất trênvới yêu cầu lượng dinh dưỡng P2O5bằng 90 kg/ha.

**----- HẾT -----**

**Giám thị coi thi không giải thích gì với thí sinh.**