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

Trường THPT Trường Chinh **MÔN HÓA HỌC 11 THỜI GIAN : 45 PHÚT**

*(Đề thi có 2 phần trắc nghiệm và tự luận)*

**ĐỀ CHÍNH THỨC**

**MÃ ĐỀ 390**

**SBD** ........................ **Họ tên thí sinh :**...............................................................................................................................

# Cho biết: N=14,O=16,H=1, Cu=64, S=32,Ba=137 và Cl=35,5

## A. PHẦN TRẮC NGHIỆM (3 điểm)

**Câu 1:** Chất nào sau đây là chất điện li yếu?

**A.** HNO3. **B.** KOH. **C.** H3PO4. **D.** NaCl.

**Câu 2:** Cho vài giọt phenolphtalein vào ống nghiệm đựng dung dịch NaOH, thấy dung dịch có màu hồng. Cho từ từ đến dư dung dịch HCl vào ống nghiệm trên. Màu của dung dịch sau thí nghiệm thay đổi như thế nào?

**A.** Màu vàng. **B.** Màu đỏ. **C.** Không màu. **D.** Màu xanh.

**Câu 3:** Khí cười (đinitơ oxit) có công thức là

**A.** N2O3. **B.** NO. **C.** NO2. **D.** N2O.

**Câu 4:** Chất nào sau đây **không** phải là chất điện li?

**A.** K2SO4**. B.** CH3COONa**. C.** C12H22O11(saccarozơ)**. D.** H2SO4**. Câu 5:** Cặp chất nào sau đây **không** xảy ra phản ứng (trong dung dịch)?

**A.** HCl + BaCO3. **B.** Ba(HCO3)2 + KOH. **C.** Al(OH)3 + NaOH. **D.** NaHCO3 + KCl.

**Câu 6:** Amoniac (NH3) thể hiện tính khử khi tác dụng với chất nào sau đây?

**A.** HCl. **B.** Cl2. **C.** CuSO4. **D.** H2O.

**Câu 7:** Phản ứng cuả NH3 và Cl2 tạo ra khói trắng, chất này có công thức hóa học là

**A.** HCl. **B.** NH3. **C.** N2. **D.** NH4Cl.

**Câu 8:** Dung dịch chất nào sau làm quì tím hóa xanh?

**A.** NH4Cl. **B.** Na2CO3. **C.** BaCl2. **D.** HCl.

**Câu 9:** Trong công nghiệp, khí N2 được sản xuất bằng cách nào sau đây?

**A.** Cho không khí đi qua bột đồng nung nóng. **B.** Dùng photpho để đốt cháy hết oxi không khí.

**C.** Nhiệt phân dung dịch NH4NO2 bão hòa. **D.** Chưng cất phân đoạn không khí lỏng.

**Câu 10:** Cho các cặp hợp chất sau:

(1) H2SO4 loãng +NaCl. (2) BaCl2 +KOH.

(3) Na2CO3+ Al2(SO4)3. (4) CaCl2 +NaHCO3. Những cặp nào có thể tồn tại trong dung dịch (không cho kết tủa hoặc khí) ?

**A.** 2, 3, 4. **B.** 1, 2, 4. **C.** 1, 3, 4. **D.** 1, 2, 3.

**Câu 11:** Số oxi hóa thấp nhất và cao nhất của nitơ trong hai hợp chất nào sau đây?

**A.** NH3 và HNO3. **B.** N2 và HNO3. **C.** NH3 và N2O. **D.** NO và NO2.

**Câu 12:** Phản ứng nhiệt phân nào dưới đây viết **không** đúng?

1. NH4Cl

toC

NH3 + HCl. **B.** NH4NO3



toC

NH3 + HNO3.



**C.** NH4NO2

toC

N2 + 2H2O. **D.** NH4HCO3



* toC NH + H O + CO .

## TỰ LUẬN(7 điểm) Bài 1. (1điểm )

3 2 2

Viết các phương trình phản ứng dưới dạng phân tử và ion thu gọn khi cho các cặp chất sau phản ứng với

nhau.

* 1. K2CO3 + HCl
  2. Al(OH)3 + NaOH.

## Bài 2. (1điểm)

Viết phương trình phản ứng thực hiện chuỗi biến hóa sau, ghi rõ điều kiện phản ứng ( nếu có) :

## Bài 3. (1điểm)

N2 1 NH3 2(NH4)2SO4 3 NH4NO3 4N2O

Viết phương trình phản ứng chứng minh:

* + 1. Muối amoni kém bền với nhiệt.
    2. Zn(OH)2 là hợp chất lưỡng tính.
    3. NH3 là một chất có tính khử.

## Bài 4. (2 điểm)

Chỉ dùng thêm một thuốc thử hãy phân biệt dung dịch sau đây đựng trong các lọ mất nhãn sau: Ba(OH)2, Na2SO4, (NH4)2SO4 , K2CO3, NH4NO3

Viết phương trình phản ứng minh họa.

## Bài 5. (2điểm)

Trộn lẫn 200ml dung dịch X gồm KOH 0,2M và Ba(OH)2 0,1M với 200ml dung dịch H2SO4 0,15M. Sau khi phản ứng kết thúc thu được dung dịch X.

1. Tính nồng độ mol/l các ion trong dung dịch X.
2. Tính pH của dung dịch X.
3. Cho 50 ml dung dịch Y chứa các ion NH +, Ba2+, NO - vào một lượng vừa đủ dung dịch X ở trên thì có 1,165 gam kết tủa được tạo ra.Tính nồng độ mol/l của mỗi muối trong dung dịch Y.

4 3

# ----- HẾT -----

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