**ĐÁP ÁN HÓA HỌC –KHỐI 10- NGÀY 23/02/2019**

**Câu 1 (2đ)** mỗi pt 0,25đx8

**a)**MnO2 + 4HCl→MnCl2 +Cl2+2H2O

Cl2+H2→2HCl

2HCl+Fe→FeCl2+H2

FeCl2 + 2KOH→ 2KCl +Fe(OH)2

b) HCl+NaOH→NaCl+H2O

2NaCl→2Na + Cl2(đpnc)

Cl2+2NaOH→NaCl+NaClO+H2O

NaClO +CO2+H2O→NaHCO3 +HClO

**Câu 2 (2đ)** Cân bằng đúng 0,5đ x2

1. 2KMnO4 +16 HCl→2 KCl +2MnCl2 +5Cl2 +8 H2O

Đúng số oxi hóa của Mn, Cl (0,5đ)

1. 2HNO3+6HCl→2NO +3Cl2+4H2O

Đúng số oxi hóa của N, Cl (0,5đ)

**Câu 3 (2đ)** Dùng dd AgNO3 (0,25đ)

Nhận biết BaCl2, kết tủa trắng 0,25đ

Nhận biết KBr, kết tủa vàng nhạt 0,25đ

Nhận biết NaI, kết tủa vàng 0,25đ

Nhận biết CaF2, không hiện tượng 0,25đ

Ptpu đúng 0,25đx3

BaCl2+2AgNO3→2AgCl+Ba(NO3)2

KBr + AgNO3→AgBr+KNO3

NaI +AgNO3→AgI+NaNO3

**Câu 4 (1,5đ)**

Tính oxi hóa của Br2 yếu hơn Cl2 và mạnh hơn I2

2KBr +Cl2→2KCl+Br2

2KI+Br2→2KBr +I2

**Câu 5 (2đ)**

**a)1,25đ**

K2CO3 +2HCl→2KCl+CO2 +H2O (0,5đ)

 0,08mol 0,04mol

nCO2=0,04mol (0,25đ)

CMddHCl=0,08/0,25=0,32M (0,5đ)

b)HCl +AgNO3→AgCl +HNO3 (0,5đ)

nAgCl=28,7/143,5=0,2mol (0,25đ)

mHCl=0,2.36,5=7,3g (0,25đ)

C%HCl=73.100/500 = 14,6% (0,25đ)