**ĐÁP ÁN HÓA HỌC KHỐI 11-XÃ HỘI( ngày 02/11/2019)**

**Câu 1 (1đ)** mỗi phương trình 0,25đ

**Câu 2 (1,5đ)**

Dùng đúng thuốc thử, đúng hiện tượng , đúng thứ tự 0,75đ

Viết đúng phương trình (0,25đ x3)

**Câu 3 (1,5đ)** mỗi phương trình 0,75đ

**Câu 4 (2đ)** mỗi phương trình 1đ

**Câu 5 (2đ)**

Phương trình điện li (0,5đ)

Số mol BaCl2=0,5 mol

Số mol CaCl2=0,075 mol (0,25đ)

Số mol Cl-=1,25 mol (0,5đ)

CMCa2+ =0,1875M (0,25đ)

CMBa2+ =1,25M (0,25đ)

CMCl- =3,125M (0,25đ)

**Câu 6** **(2đ)**

Số mol HCl=0,003 mol (0,25đ)

Số mol Ba(OH)2 =0,0005 mol (0,25đ)

Phương trình điện li (0,25đ)

Số mol H+=0,003 mol (0,25đ)

Số mol OH- =0,001 mol (0,25đ)

Số mol H+ dư =0,002 mol (0,25đ)

CM H+ =0,01M (0,25đ)

pH=2 (0,25đ)