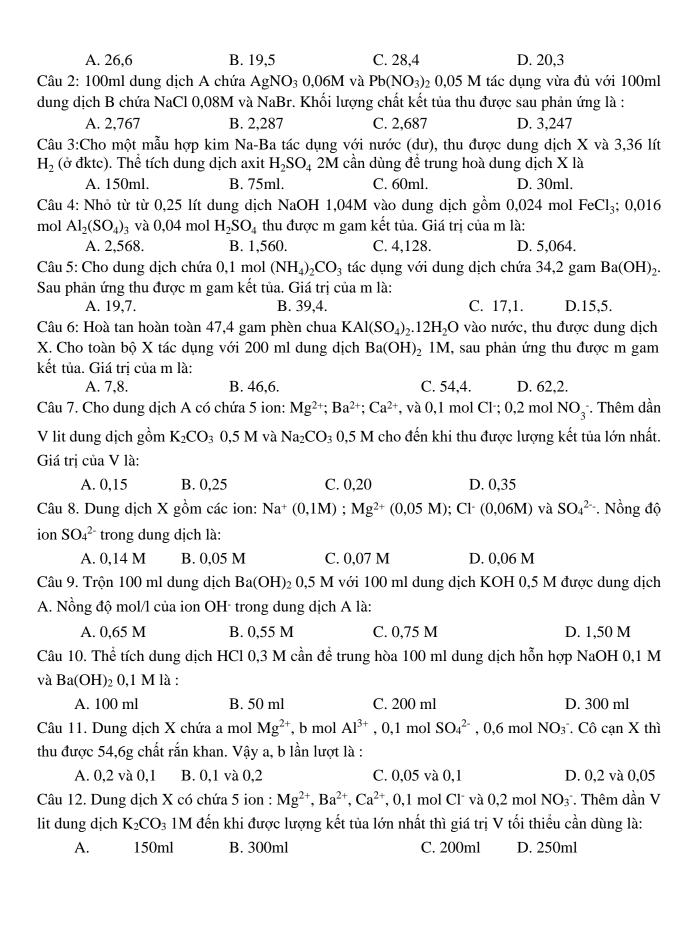
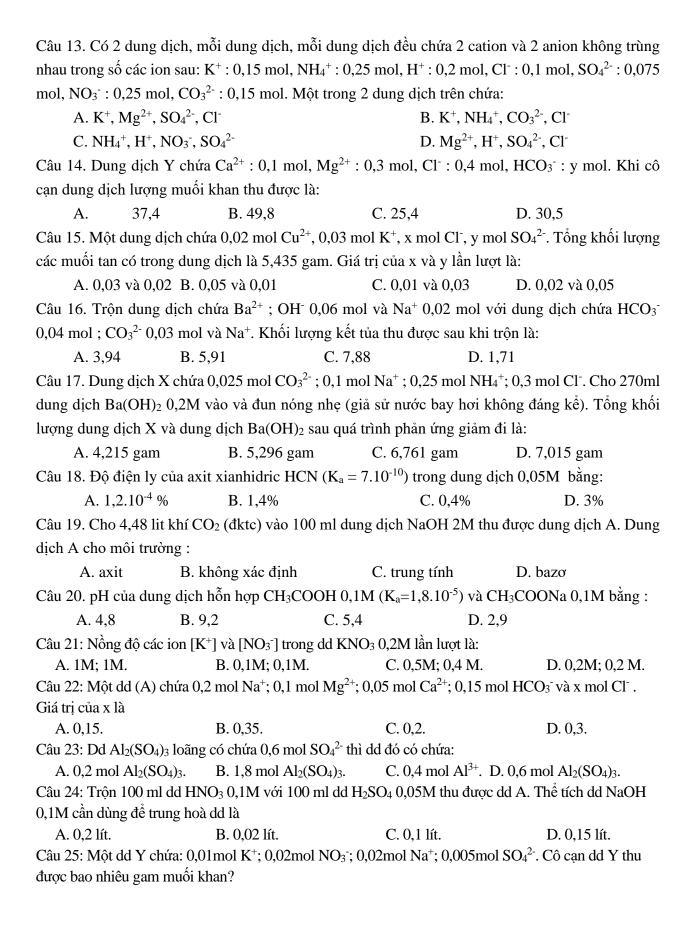


Câu 1: Cho 24,4 gam hỗn hợp Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> tác dụng vừa đủ với dung dịch BaCl<sub>2</sub>. Sau phản ứng thu được 39,4 gam kết tủa. Lọc tách kết tủa, cô cạn dung dịch thu được m gam muối clorua. m có giá trị là:





A. 25,7g. B. 2,57g. C. 5,14g. D. 51,4g. Câu 26: Muối nào sau đây là muối axit B. NaHCO<sub>3</sub> A. NaBr C. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> D. CH<sub>3</sub>COONa Câu 27: Cho dung dịch AlCl $_3$  0,2M . Nồng độ ion Al $^{3+}$  và Cl $^-$  lần lượt là B. 0,2 và 0,2 C. 0,2 và 0,3 A. 0,6 và 0,2 D. 0,2 và 0,6 Câu 28: Cho dung dịch AlCl $_3$  0,2M . Nồng độ ion Al $^{3+}$  và Cl $^-$  lần lượt là B. 0,2 và 0,3 C. 0,6 và 0,2 D. 0,2 và 0,6 A. 0,2 và 0,2 Câu 29: Một dung dịch chứa 0.2 mol  $Na^+$ ; 0.1 mol  $Mg^{2+}$ ; 0.05 mol  $Ca^{2+}$ ; 0.15 mol  $HCO_3^-$ ; và xmol Cl<sup>-</sup>. Vậy x có giá trị là: A. 0,20 mol C. 0.35 mol D. 0,3 mol B. 0,15 mol Câu 30: Cho dd X gồm x mol  $Mg^{2+}$ , y mol  $K^+$ ,  $Cl^-$  (0,2 mol);  $SO_4^{2-}$  (0,2 mol). Cô cạn dung dịch X thu được 44,3g muối khan. Giá trị của x và y lần lượt là: A. 0,1 mol và 0,4 mol B. 0,4 mol và 0,1 mol

D. 0,15 mol và 0,15 mol

C. 0,2 mol và 0,2 mol