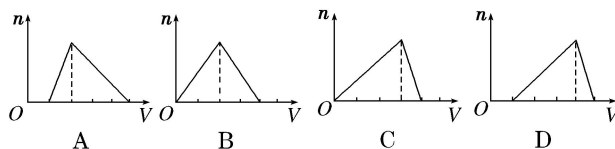
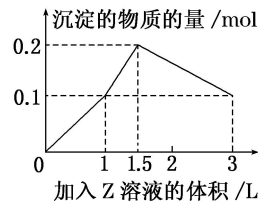


铝的图像问题 1

1. 向物质的量浓度均为 $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 AlCl_3 和盐酸的混合溶液中逐滴滴入 NaOH 溶液，下图[n 表示 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 的物质的量，V 表示 NaOH 溶液的体积]能正确表示这个反应过程的是()

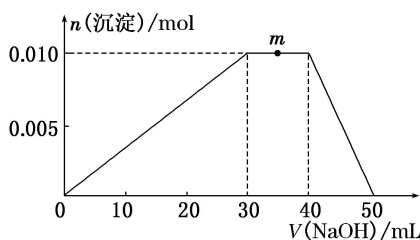


2. 某混合溶液中，含溶质 X、Y 各 0.1 mol ，向其中滴加 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 Z 溶液，所得沉淀的物质的量如图，则符合条件的 X、Y、Z 分别是()



- A. 偏铝酸钠、氢氧化钡、硫酸
- B. 偏铝酸钠、氯化钡、硫酸
- C. 氯化铝、氯化镁、氢氧化钠
- D. 氯化铝、氯化铁、氢氧化钠

3. 向盛有 $10 \text{ mL } 1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{NH}_4\text{Al}(\text{SO}_4)_2$ 溶液的烧杯中滴加 $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{NaOH}$ 溶液，沉淀物质的量随 NaOH 溶液体积的变化示意图如下：



(1)写出 m 点反应的离子方程式：_____。

(2)若在 $\text{NH}_4\text{Al}(\text{SO}_4)_2$ 溶液中改加 $20 \text{ mL } 1.2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液，充分反应后，溶液中产生沉淀的物质的量为_____mol。