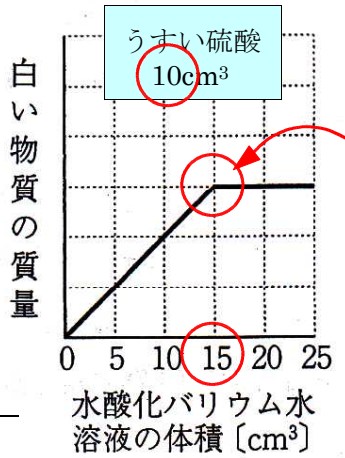
6

(ウ)



うすい硫酸＋水酸化バリウム＝白い物質

ここで，ビーカーの中のうすい硫酸10cm³はすべて加えた水酸化バリウム15cm³と反応してなくなってしまったので，これ以上水酸化バリウムを入れても白い物質はできず，グラフは横の直線になる！

答　3

(エ)

10：15 ＝ x：20
15x ＝ 200
x ＝約13

完全に反応比

うすい硫酸　10cm³　2

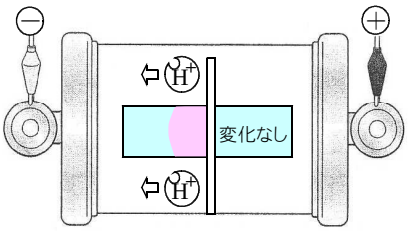
水酸化バリウム水溶液　15cm³　3

20cm³
20cm³

20cm³　2
~~30cm³~~　3

約13cm³　2　⇒ うすい硫酸が残る
20cm³　3

反応



うすい硫酸が残る，つまり陽イオンの水素イオンが残る！よって－極にひかれて青リトマス紙を赤に変える

H_2SO_4（うすい硫酸）　電離 →　$2H^+$（陽イオン：水素イオン）＋ SO_4^{2-}（陰イオン：硫酸イオン）

答　4　青リトマス紙の陰極側(－極側)が赤色に変化していったが赤リトマス紙は変化しなかった。