

1 塩酸 A 30cm^3 にマグネシウムを入れて発生した水素の体積を調べた。
 マグネシウムの質量を変えて測定したところ、以下の表の結果になった。

塩酸 A の体積[cm^3]	30	30	30	30	30	30	30
マグネシウムの質量[g]	0.1	0.2	0.3	0.4	0.5	0.6	0.7
発生した水素の体積[cm^3]	100	200	300	400	500	500	500

(1) マグネシウム 1.0g を完全に反応させるには、塩酸 A が少なくとも何 cm^3 必要か。

塩酸 A	マグネシウム	
_____ cm^3	_____ g	← 過不足なく反応する量を表から読み取る。
_____ cm^3	1.0g	

☆ マグネシウム 1.0g を完全に反応させるには、塩酸 A が _____ cm^3 必要である。

(2) 塩酸 A 60cm^3 とマグネシウム 1.5g を反応させると、発生する水素の体積は何 cm^3 か。

塩酸 A	マグネシウム	水素
_____ cm^3	_____ g	_____ cm^3 ← 過不足なし
60cm^3	_____ g	_____ cm^3

☆ マグネシウムが _____ g 残り、水素は _____ cm^3 発生する。

(3) 塩酸 A の半分の濃度の塩酸 B 60cm^3 とマグネシウム 1.5g を反応させると、発生する水素の体積は何 cm^3 か。

塩酸 B	マグネシウム	水素
_____ cm^3	_____ g	_____ cm^3 ← 過不足なし
60cm^3	_____ g	_____ cm^3

☆ マグネシウムが _____ g 残り、水素は _____ cm^3 発生する。