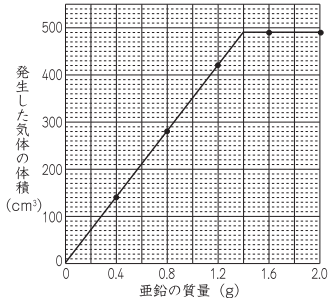


## <第17回 解答と解説>

- 1 (1)  $\text{H}_2$  (2) 下図参照 (3) ④, ⑤  
(4)  $1225\text{cm}^3$



### 解説

(3) 図2より, 塩酸  $80\text{cm}^3$  に対して亜鉛  $1.4\text{g}$  が過不足なく反応して  $490\text{cm}^3$  の水素が発生することがわかる。よって, 亜鉛が  $1.4\text{g}$  よりも少ないときは塩酸の一部が反応せずに残り, 亜鉛が  $1.4\text{g}$  よりも多いときは亜鉛の一部が反応せずに残っている。