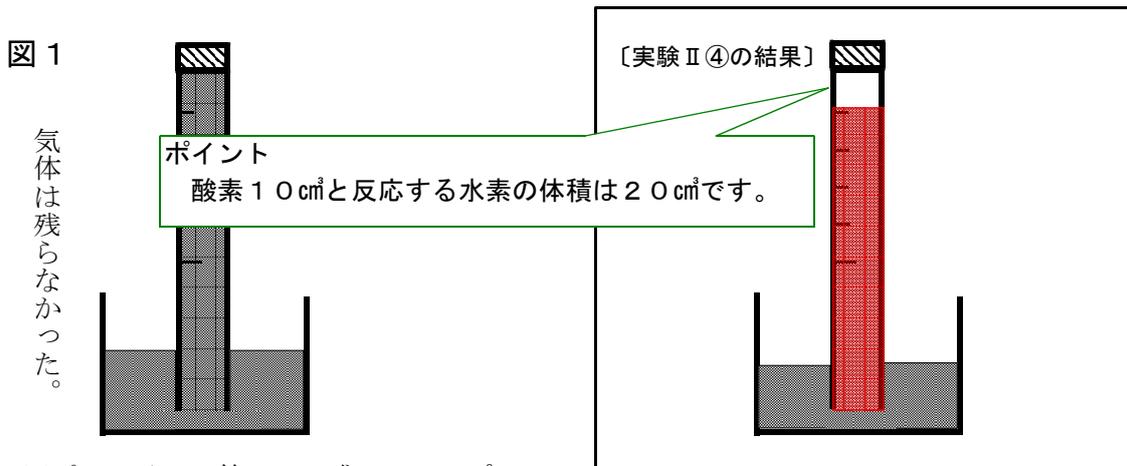


表

	実験 I	実験 II			
		①	②	③	④
水素の体積 (cm ³)	20	10	15	25	30
酸素の体積 (cm ³)	10	20	15	5	10
残った気体の体積 (cm ³)	0	A		B	
残った気体名	気体は残らなかった。		C		

(2) 左下の図1は、実験 I の結果を模式図で表したものです。これを参考にして、実験 II ④の結果を完成させなさい。



※プラスチック管の1目盛りは10 cm³

(3) 上の表中のA～Cに当てはまる数値や適語を書きなさい。

A 20 cm³

B 15 cm³

C 酸素

理子さんは、子ども向けの新聞で、次のような「燃料電池」に関する記事を読んだあとに、自分の考えをまとめました。文中のア～ウに入る物質の化学式を書き入れなさい。

燃料電池は、水素と空気中の酸素を反応させて電気を起こす、画期的な発電システムです。燃料電池は、クリーンエネルギーと呼ばれ、エネルギーを取り出す効率も優れているため、地球環境やエネルギー問題を解決するものとして、世界中で期待されています。最近では、燃料電池を搭載し、モーターで走行する燃料電池自動車も積極的に開発されています。

わたしは、燃料電池自動車は、現在多く走行しているガソリン自動車などと比べ、「本当に地球に優しい車であるから、早く自分の身のまわりでも増えてほしい。」と思いました。その理由は、燃料電池自動車の燃料は (ア) であり、ガソリンなどと比べ、利用できる量が豊富であり、また、何よりエネルギーを取り出したあとに排出されるのは (イ) だけで、地球温暖化の原因となる気体を考えればよいですね。

ア H₂

イ H₂O

ウ CO₂