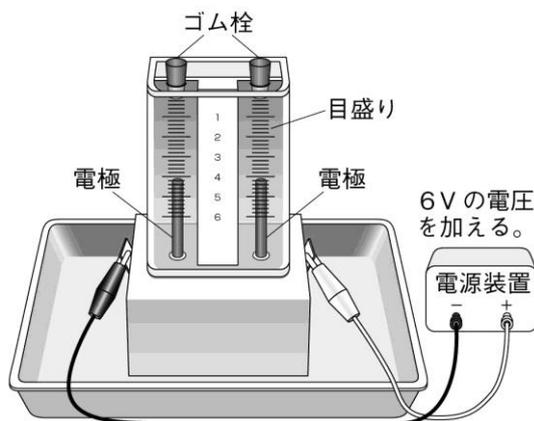


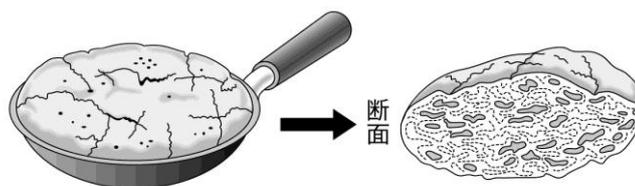
12	物質の成り立ち②	年 組 番	技 能 /1問
		名前	知識・理解 /9問

1 図のような装置で、水の電気分解を行いました。次の問いに答えなさい。



- ㊦ (1) 水に水酸化ナトリウムを少しとかしてからこの実験を行いました。その理由を簡潔に書きなさい。
 ()
- ㊦ (2) +極側から発生した気体が2目盛りたまったとき、-極側から発生した気体は何目盛りたまりますか。
 ()
- ㊦ (3) -極側から発生した気体にマッチの火を近づけるとどうなりますか。簡潔に書きなさい。
 ()
- ㊦ (4) この実験で、+極側から発生した気体と、-極側から発生した気体を、それぞれ化学式で表しなさい。
 +極側 () -極側 ()
- ㊦ (5) 水の分子を化学式で表しなさい。
 ()

2 ^{じゅうそう}重曹(炭酸水素ナトリウム)を使ってカルメ焼きをつくりました。次の問いに答えなさい。



- ㊦ (1) カルメ焼きがふくらむのは、重曹(炭酸水素ナトリウム)を熱すると水蒸気とともにある気体が発生するからです。ある気体とは何ですか。
 ()
- ㊦ (2) (1)で発生したある気体は、混合物、単体、化合物のどれですか。
 ()
- ㊦ (3) (1)で発生したある気体を化学式で表しなさい。
 ()
- ㊦ (4) カルメ焼きの中を見てみると、穴がたくさんあいています。この理由を簡潔に書きなさい。
 ()