中学理科　物質の成り立ち

水の電気分解.2

年　組　番

名前

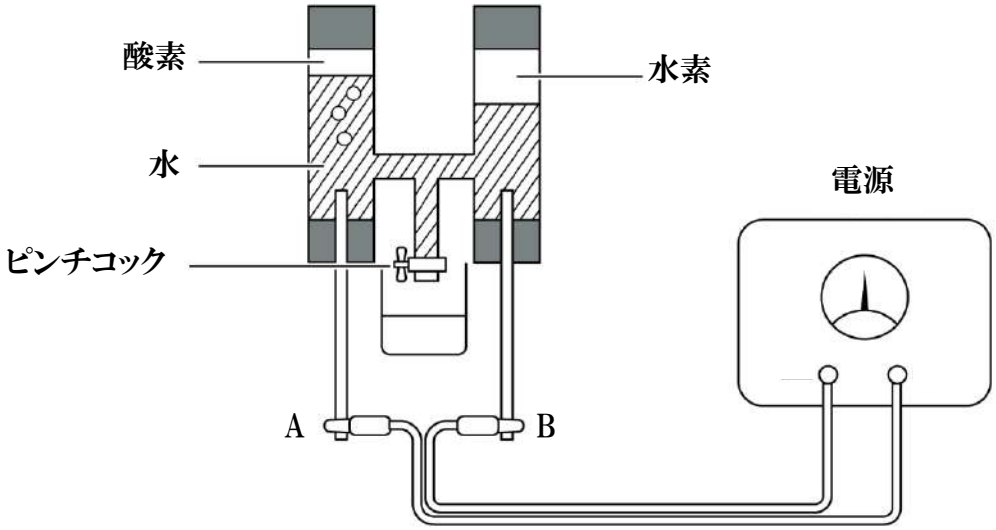
解答

問1　電気分解とは何か。

(　　)

問2　純粋な水には電流が流れないため、水の電気分解では、電気を通しやすくするための物質（電解質）を水に加える。水の電気分解で電解質としてよく使われるものは何か。(　　)

問3　図は水の電気分解に用いるH形ガラス管電気分解装置である。以下の設問に答えよ。



(1) AとBのうち陽極はどちらか。(　　)

(2) AとBのうち陰極はどちらか。(　　)

(3) 水素と酸素の体積比はいくつか。(　　)

(4) 水素と酸素はほかの物質に分解することができるか。(　　)

(5) 水の電気分解中、ピンチコックは閉じておくか、開いておくか。(　　)

(6) 水素に火のついたマッチを近づけると、どうなるか。(　　)

(7) 酸素の中に火のついた線香を入れると、どうなるか。(　　)

問4　酸素の元素記号を答えよ。(　　)

問5　水素の元素記号を答えよ。(　　)

問6　水の電気分解の化学反応式を答えよ。

(　　)

※このプリントは右の【ポテスクプリント】にて無料でダウンロードできます。

Potaschool Print ポテスクプリント