

電気分解と電池

3 いろいろな電池

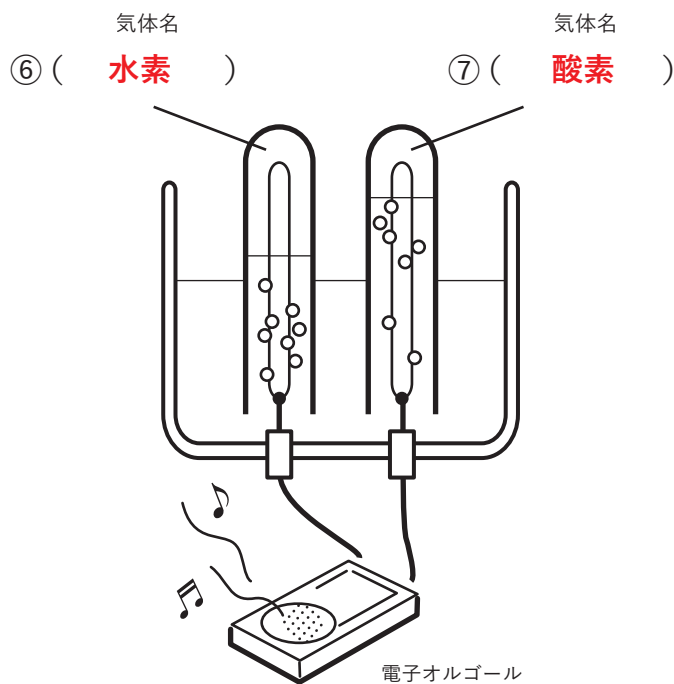
() に適当な語句を入れるか、または選びなさい。〔 〕には適当な化学式やイオン式を入れなさい。

(1) 化学変化によって電流を取り出す装置を(**電池 [化学電池]**) という。

(2) 燃料電池は、酸素と ①(**水素**) が化合して ②(**水**) ができるときに発生する電気エネルギーを取り出すものである。この電池は環境に ③(**よい** ・ 悪い) 。
化学反応式は、④〔 **2H_2** 〕 + $\text{O}_2 \rightarrow$ ⑤〔 **$2\text{H}_2\text{O}$** 〕



電気エネルギー



(3) 電池をつくるには、①(**電解質**) の水溶液に、②(1 ・ **2**) 種類の金属を入れる必要がある。