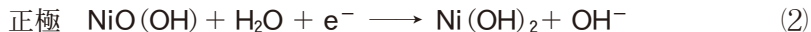
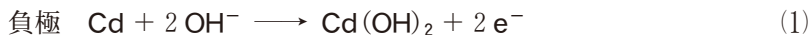


問 2 水酸化カリウム KOH の水溶液を電解液とするニッケル・カドミウム電池について、放電のとき負極および正極で起こる反応は、それぞれ次の式(1)および(2)で表される。



この電池を放電したところ、負極の質量が 1.7 g 増加した。このとき、電極反応によって消費された水  $\text{H}_2\text{O}$  の質量は何 g か。最も適当な数値を、次の①～⑤のうちから一つ選べ。 8 g

① 0.90

② 1.8

③ 2.7

④ 3.6

⑤ 4.0

化 学