

## 理科(身のまわりの電池)

使うと電圧が低下し、もとにもどらない電池を①\_\_\_\_\_電池っていうよ。

このグループに所属しているのが...

②\_\_\_\_\_電池、③\_\_\_\_\_電池、酸化銀電池、④\_\_\_\_\_電池、⑤\_\_\_\_\_電池。

一方で、くり返し使うことのできる電池を⑥\_\_\_\_\_電池っていうよ。

その中でも、一極に鉛、+極に酸化鉛、それとうすい硫酸を用いた電池を

⑦\_\_\_\_\_電池っていうんだ。そして、くり返し使うために、外部から⑧\_\_\_\_\_の電流を流して、電圧をもどすことを⑨\_\_\_\_\_っていうよ！

水に⑩\_\_\_\_\_を加えてから電流を流して⑪\_\_\_\_\_と⑫\_\_\_\_\_に分解した

後で、電源を外して電子オルゴールをつなぐと、電子オルゴールが⑬\_\_\_\_\_。

このような電池を⑭\_\_\_\_\_電池といて、⑮\_\_\_\_\_利点があるんだ。