

(3) 陰極で起きる変化を簡単に説明しなさい。

(銅イオンが電子を2個受けとり銅原子になる。  
そして銅が電極に付着する。)

(4) 電流を流し続けると水溶液の色はどうか。

(青色がだんだんうすくなる)

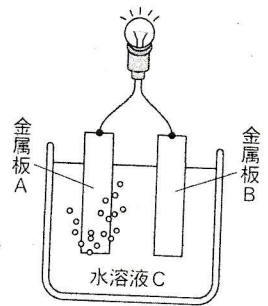
(5) 電気分解によって生じる銅原子の数と塩素分子の数との比を正しく表しているのはどれか。次のア～エより1つ選ぶ。記号で答えなさい。

ア 1:1    イ 2:1    ウ 1:2    エ 1:3

(ア)



③ 右図のような装置を用い、金属板 A、B を水溶液 C に入れたところ電流が流れ電球が点いた。また金属板 A からは気体が発生した。これについて次の問いに答えなさい。



(1) 図のようにして電流を取り出す装置を何というか。

(電池)

(2) 水溶液 C として正しいものを、次のア～エより1つ選ぶ。次のア～エより1つ選ぶ。記号で答えなさい。

ア うすい硫酸    イ 蒸留水    ウ 砂糖水    エ アルコール

(ア)

(3) 金属板 A で発生する気体は何か。化学式で書きなさい。

(H<sub>2</sub>)