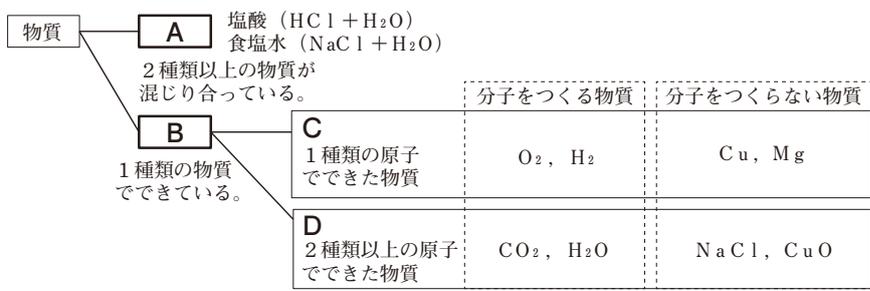


1 次の 1～6 の問いに答えなさい。(10点×10)

1 図の C, D にあてはまることばを書け。

図



2 1種類の物質が2種類以上の別の物質に分かれる化学変化を何というか。

3 次の文の **a**, **b** にあてはまることばを書け。

物質をそれ以上分解できない最小の粒子を **a** という。
b は、いくつかの **a** が結びついた粒子であり、物質の性質を示す最小の単位である。

4 酸化銀を分解したときに発生する気体の化学式をかけ。

5 炭酸水素ナトリウムを加熱したときに発生する物質について、性質などを確認するときを使う①～③の試薬や試験紙を書け。

- ① 二酸化炭素を通すと白くにごる水溶液。
- ② 水があると、青色から赤色に変化する試験紙。
- ③ 水溶液がアルカリ性の場合無色から赤色に変化する溶液

①

②

③

6 水の電気分解の化学反応式を完成させよ。

$2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \quad + \quad$