

理科ガッテン!!プリント 19

今日のガッテン度



化学反応式

組

番

名前


基礎の確認

表 1, 表 2 は, 化学反応式を考える手順をまとめたものである。次の (1), (2) の問いに答えなさい。【知識・理解】

(1) 塩化銅を電気分解して銅と塩素ができる化学変化について, 表 1 に示した。①～⑤の原子や分子のモデルまたは化学式は何か。下の表の中を書きなさい。

ただし, 原子のモデルは, 銅原子を , 塩素原子を  として書きなさい。


表 1

1	化学変化を物質名を使って式で表す。	塩化銅	→	銅	+	塩素
2	物質をモデルで表す。		→	①	+	②
3	モデルを化学式におきかえて, 化学反応式を完成させる。	③	→	④	+	⑤

(2) 水を電気分解して水素と酸素ができる化学変化について, 表 2 に示した。①～⑩の分子のモデルまたは化学式は何か。下の表の中を書きなさい。

ただし, 原子のモデルは, 水素原子を , 酸素原子を  として書きなさい。

表 2

1	化学変化を物質名を使って式で表す。	水	→	水素	+	酸素
2	物質をモデルと化学式で表す。	①	→		+	②
		③	→	H ₂	+	④
3	→の左右で原子の種類と個数が等しくなるように, モデルの数を合わせる。	⑤	→	⑥	+	⑦
4	3のモデルを化学式におきかえて, 化学反応式を完成させる。	⑧	→	⑨	+	⑩

理科ガッテン!!プリント 19

今日のガッテン度



化学反応式

組

番

名前

基礎の確認

表1, 表2は, 化学反応式を考える手順をまとめたものである。次の(1), (2)の問いに答えなさい。【知識・理解】

(1) 塩化銅を電気分解して銅と塩素ができる化学変化について, 表1に示した。①~⑤の原子や分子のモデルまたは化学式は何か。下の表の中に書きなさい。

ただし, 原子のモデルは, 銅原子を●, 塩素原子を○として書きなさい。

表1

1	化学変化を物質名を使って式で表す。	塩化銅	→	銅	+	塩素
2	物質をモデルで表す。		→	①	+	②
3	モデルを化学式におきかえて, 化学反応式を完成させる。	③ CuCl_2	→	④ Cu	+	⑤ Cl_2

(2) 水を電気分解して水素と酸素ができる化学変化について, 表2に示した。①~⑩の分子のモデルまたは化学式は何か。下の表の中に書きなさい。

ただし, 原子のモデルは, 水素原子を⊗, 酸素原子を◎として書きなさい。

表2

1	化学変化を物質名を使って式で表す。	水	→	水素	+	酸素
2	物質をモデルと化学式で表す。	①	→		+	②
		③ H_2O	→	H_2	+	④ O_2
3	→の左右で原子の種類と個数が等しくなるように, モデルの数を合わせる。	⑤	→	⑥	+	⑦
4	3のモデルを化学式におきかえて, 化学反応式を完成させる。	⑧ $2\text{H}_2\text{O}$	→	⑨ 2H_2	+	⑩ O_2