

① 次の問いに答えなさい。

[1点×16=16点]

(1) 酸化銀を加熱したとき、発生する気体と後に残る固体は何か。

(2) 化学変化によってそれ以上分割できない、物質をつくる最小の粒子を何というか。

(3) 炭酸水素ナトリウムを試験管に入れて加熱したとき、試験管の口付近に付着する液体は何か。

(4) 加熱して、物質を分解することを何というか。

(5) 炭酸水素ナトリウムと炭酸ナトリウムで、水によくとけ、水溶液が強いアルカリ性を示すのはどちらか。

(6) 物質をつくっている原子の種類のことを何というか。

(7) 青色の塩化コバルト紙に水をつけると何色になるか。

(8) 電気分解装置を使って水を電気分解したとき、陰極に発生する気体は何か。

(9) 1種類の物質が2種類以上の物質に分かれる化学変化を何というか。

(10) 原子の大きさと質量は、種類によって決まっているか、決まっていないか。

(11) 炭酸水素ナトリウムを試験管に入れて加熱したとき、試験管に残る固体は何か。

(12) もとの物質とは別の物質ができる変化を何というか。

(13) 電流を流して、物質を分解することを何というか。

(14) 元素の種類をアルファベット1文字あるいは2文字で表した、世界共通で使われている記号を何というか。

(15) 電気分解装置を使って水を電気分解したとき、陽極に発生する気体は何か。

(16) 炭酸水素ナトリウムを試験管に入れて加熱したとき、発生する気体は何か。

① 次の問いに答えなさい。

[1点×16=16点]

(1) 酸化銀を加熱したとき、発生する気体と後に残る固体は何か。

酸素, 銀

(2) 化学変化によってそれ以上分割できない、物質をつくる最小の粒子を何というか。

原子

(3) 炭酸水素ナトリウムを試験管に入れて加熱したとき、試験管の口付近に付着する液体は何か。

水

(4) 加熱して、物質を分解することを何というか。

熱分解

(5) 炭酸水素ナトリウムと炭酸ナトリウムで、水によくとけ、水溶液が強いアルカリ性を示すのはどちらか。

炭酸ナトリウム

(6) 物質をつくっている原子の種類のことを何というか。

元素

(7) 青色の塩化コバルト紙に水をつけると何色になるか。

赤(桃)色

(8) 電気分解装置を使って水を電気分解したとき、陰極に発生する気体は何か。

水素

(9) 1種類の物質が2種類以上の物質に分かれる化学変化を何というか。

分解

(10) 原子の大きさと質量は、種類によって決まっているか、決まっているか。

決まっている。

(11) 炭酸水素ナトリウムを試験管に入れて加熱したとき、試験管に残る固体は何か。

炭酸ナトリウム

(12) もとの物質とは別の物質ができる変化を何というか。

化学変化(化学反応)

(13) 電流を流して、物質を分解することを何というか。

電気分解

(14) 元素の種類をアルファベット1文字あるいは2文字で表した、世界共通で使われている記号を何というか。

元素記号

(15) 電気分解装置を使って水を電気分解したとき、陽極に発生する気体は何か。

酸素

(16) 炭酸水素ナトリウムを試験管に入れて加熱したとき、発生する気体は何か。

二酸化炭素