５　物質の分解

１　化学変化（化学反応）…もとの物質とは違う別の物質ができる変化

２　分解…1種類の物質が２種類以上の別の物質に分かれる変化

（１）熱分解…熱による分解、熱することにより起こる分解

　　　①炭酸水素ナトリウム

　　　　　→　炭酸ナトリウム　＋　二酸化炭素　＋　水

　　　②酸化銀

　　　　　→　銀　＋　酸素

（２）電気分解…物質に電流を流して分解すること

　　　①水

　　　　　→　水素　＋　酸素

　　　②塩酸（塩化水素）の電気分解

　　　　　→　水素　＋　塩素

６　原子・分子

１　物質をつくっているもの

（１）原子…物質をつくる最小の単位となる粒子、（　ドルトン　　）が考えた、約１１０種類ある

（２）原子の性質

　　　①化学変化によって、それ以上に分割できない

　　　②種類によって質量や大きさが決まっている

　　　③化学変化によって、他の種類の原子に変わったり、なくなったり、新しくできたりしない

（３）原子の記号

　　　覚えておくもの…　Ｈ（水素）　　Ｃ（炭素）　　Ｎ（窒素）　　Ｏ（酸素）　　Ｓ（硫黄）

　　　　　　　　　　　　Ｃｌ（塩素）　　　　Ｎａ（ナトリウム）　　Ｍｇ（マグネシウム）

　　　　　　　　　　　　Ａｌ（アルミニウム）Ｋ（カリウム）　　　　Ｃａ（カルシウム）

　　　　　　　　　　　　Ｆｅ（鉄）　　Ｃｕ（銅）　　Ｚｎ（亜鉛）　Ａｇ（銀）

Ｂａ（バリウム）

（４）元素周期表

　　　原子番号の順に並べて、原子の性質を整理したもの

　　　縦の列が化学的性質が似た原子になる

（５）分子…いくつかの原子が結びついた物質の単位となるもの、（　　アボガドロ　　　）が考えた

２　物質と原子の記号

（１）化学式…物質を原子の記号であらわしたもの

　　　①水素　　　　　　　Ｈ２　　　　　　　　　　　②酸素　　　　　　Ｏ２

　　　③水　　　　　　　　Ｈ２Ｏ　　　　　　　　　　④二酸化炭素　　　ＣＯ２

　　　⑤銅　　　　　　　　Ｃｕ　　　　　　　　　　 ⑥マグネシウム　　Ｍｇ

　　　⑦塩化ナトリウム　　ＮａＣｌ　　　　　　　　 ⑧酸化銅　　　　　ＣｕＯ

（２）単体…１種類の原子だけでできている物質

　　　　　　（１）の　①　②　⑤　⑥

（３）化合物…２種類以上の原子で出来ている物質

　　　　　　（１）の　③　④　⑦　⑧