

第2回復習プリント：原子と分子、化学変化、原子の構造とイオン

① 以下の文章に当てはまる言葉を<____>内から選びなさい。

はじめにあった物質が別の物質に変化することを a) _____ (別名：化学変化) という。

特に、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 b) _____ という。

<化学反応、分解>

② 以下の文章中の (____) 内で正しいほうを選びなさい。

1種類の原子からできている物質を (純物質・単体) と呼び、2種類以上の原子からできている物質を (化合物・混合物) と呼ぶ。

③ 以下の文章中の (____) 内で正しいほうを選びなさい。

水の電気分解は以下のような化学反応式で表される。



このように、化学反応式では、反応前と反応後において原子の種類と数が (同じ・異なる)。

④ 以下の文章に当てはまる言葉を<____>内から選びなさい。

原子は複数の粒子から成り立っている。これらは+の電気を帯びた a) _____、-の電気を帯びた、b) _____、電気を帯びていない c) _____ と呼ばれる。

<電子、中性子、陽子>

⑤ 以下の文章中の (____) 内で正しいほうを選びなさい。

電氣的に中性な原子も、電子を放出したり、受け取ったりすることがある。原子が電子を受け取ると (+・-) の電気を帯びた (陽・陰) イオンとなり、原子が電子を放出すると (+・-) の電気を帯びた (陽・陰) イオンとなる

解答と小テストはこちら→

