

2年理科 化学変化のまとめ

2年 組 番 氏名 _____

次の () に言葉を書きなさい。

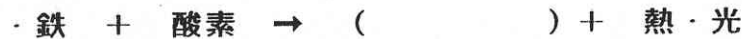
分解



化合



酸化 (燃焼)



還元



2年理科 化学変化のまとめ

2年 組 番 氏名

★次の化学変化を、化学反応式で書きなさい。

(1) 鉄 + 硫黄 → 硫化鉄

(2) 炭素 + 酸素 → 二酸化炭素

(3) 水素 + 酸素 → 水

(4) 水 → 水素 + 酸素

(5) マグネシウム + 酸素 → 酸化マグネシウム

(6) 酸化銅 + 炭素 → 銅 + 二酸化炭素

(7) 酸化銅 + 水素 → 銅 + 水

★次の（ ）内に言葉を入れなさい。

(1) もとの物質とはちがう物質ができる変化を（ ）という。

(2) 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（ ）という。

(3) 2種類以上の物質が結びついて、別の新しい物質ができる化学変化を（ ）という。

(4) 物質が激しく熱や光を出しながら酸素と結びつく化学変化を（ ）という。

(5) 燃焼もふくめて、物質が酸素と化合することを（ ）という。

(6) 酸化物が酸素をうばわれる化学変化を（ ）という。

(7) （ ）は1種類の原子からなり、それ以上ほかの物質に分解できない。

(8) （ ）は、2種類以上の原子からなり、2種類以上の物質に分解できる。

(9) 化学変化の前後では、物質の種類は変わっても、物質全体の質量は変わらない。これを（ ）の法則という。

2年理科 化学変化 小テスト

2年 組 番 氏名

★次の物質を、原子記号で書きなさい。

()

カルシウム		銀		銅	
マグネシウム		鉄		ナトリウム	

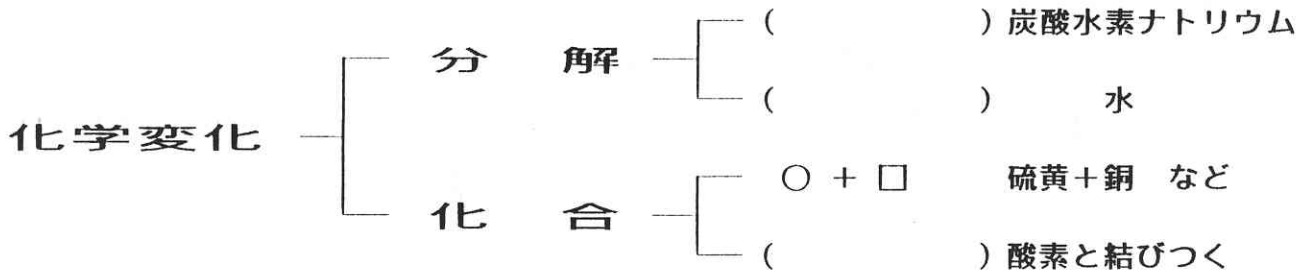
()

硫黄		酸素		炭素	
塩素		水素		窒素	

★次の物質を、化学式で書きなさい。

酸素		水		酸化マグネシウム	
水素		アンモニア		硫化鉄	
窒素		二酸化炭素		酸化銅	

★()内に言葉を入れなさい。



- 物質が化学変化をするときには()の発生をともなう。
- 原子説は(in)の(by)による。
- 分子説は(in)の(by)による。

★炭酸水素ナトリウムについてのまとめ

- 固体 () フェノールフタレイン液 (色 → 色)
- 液体 () 塩化コバルト紙 (色 → 色)
- 気体 () 石灰水 () _____ 置換で集める

★水についてのまとめ

- 水酸化ナトリウムを入れるのは() するため
- 水
 - + (極) ----- () 線香の火を入れる
 - (極) ----- () マッチの炎を近づける

水の電気分解の化学反応式