①「化学変化の前と後で物質全体の質量は変化しない」法則は何ですか？

②うすい硫酸と塩化バリウム水溶液を混ぜると、白く沈殿するものは何ですか？

③うすい硫酸と塩化バリウム水溶液を混ぜたとき、反応の前後で質量は変化しますか？

④炭酸水素ナトリウムとうすい硫酸を混ぜると、何と何の物質ができますか？

⑤炭酸水素ナトリウムとうすい硫酸を混ぜると、何の気体が発生しますか？

⑥炭酸水素ナトリウムとうすい硫酸を混ぜると、反応前後の質量は変わりますか？

⑦発生した気体が逃げると、化学変化後の質量はどのように変化しますか？

⑧金属を空気中で加熱すると、化学変化後の質量はどのように変化しますか？

⑨金属を加熱して、すべてが酸化すると、質量は変化しますか？

⑩「物質が化合する時に、それぞれ物質の質量の割合は一定」という法則は何ですか？

⑪金属の質量と、その酸化物の関係を答えましょう。

⑫金属の質量と、金属と化合する酸素の質量の関係を答えましょう。

⑬熱の化学変化には、何と何の反応がありますか？

⑭鉄粉の酸化を利用した「携帯用カイロ」は、発熱反応と吸熱反応のどちらですか？

⑮水を加える「保冷剤」は、発熱反応と吸熱反応のどちらですか？

⑯鉄粉に炭素を混ぜた物に食塩水を加えると、温度はどうなりますか？

⑰うすい塩酸にマグネシウムを入れ、混ぜると温度はどうなりますか？

⑱水酸化バリウムと塩化アンモニウムを入れ、かき混ぜると温度はどうなりますか？

⑲暮らしの中で、物質を化学変化させて病気の人に利用されているものは何ですか？

---

①質量保存の法則。②硫酸バリウム。③変化しない。④塩化ナトリウムと水。⑤二酸化炭素。⑥変わらない。⑦小さくなる。⑧大きくなる。⑨変化しない。
⑩定比例の法則。⑪比例する。⑫比例する。⑬発熱反応と吸熱反応。⑭発熱反応。⑮吸熱反応。⑯温度が上がる。⑰温度が上がる。
⑱温度が下がる。⑲医薬品。

©Atelier View 2020