

ここまで"理解"できたか 確認問題は

問題

- ① 化学変化を化学式を使って表したものを何というか。 (化学反応式)
- ② 化学反応式で反応前の物質は → の右、左のどちらに着くか。 (左)
- ③ 水が分解して水素と酸素ができる化学変化を化学反応式で表そう。

1. 物質名を使って、化学変化を式の形で表す。



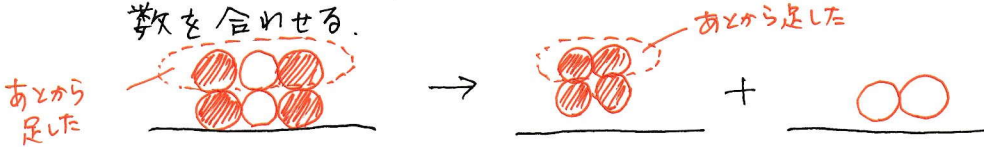
2. 1の物質をモデルで表す。(水素原子...● 酸素原子...○)



3. 1の物質を化学式で表す。



4. → の左右で原子の種類と数が等しくなるように、モデルの数を合わせる。



右側の酸素2つに合わせるため、左側の水の分子を2にして左側の酸素も2にした。すると左側の水素も倍になって、左側の水素が4つになった。だから右側の水素も2つ増やして同じく4つにした。

5. 4のモデルを化学式におきかえて、化学反応式を完成させる。



④ ③の5の化学反応式が表していることを述べた次の文に、あてはまる数を書こう。

水分子(2)個が分解して、水素分子(2)個と酸素分子(1)個ができる。

ややこしいから整理してみる。

