**３　 物質をつくっているもの　B分子 C化学式D単体と化合物**

①【考えてみよう・教科書を閉じたまま】水にはどんな原子が集まっているでしょうか。

学習課題：物質は原子がどのように集まってできているのだろうか。また、どのように記号で表せるだろうか。

②教科書 P２６を読んで、図２２ 分子のモデルの中の水の分子を写し、言葉で説明をしましょう。また、水素・酸素・二酸化炭素についても同じようにモデルを写して説明しましょう。

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 水 | 水素 | 酸素 | 二酸化炭素 |
| モデルの図 |  |  |  |  |
| 説明 |  |  |  |  |

**C化学式**

③教科書P２８を読んで、酸素・水・二酸化炭素の化学式を書きましょう。

酸素⇒

水⇒

二酸化炭素⇒

④教科書P29の「やってみよう」に取り組みましょう。

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | 窒素 | 金 | アンモニア |
| モデルの図 |  |  |  |

⑤教科書P３０を読んで、「単体」と「化合物」の違いについて説明しましょう。