

## 2年生理科休業中の追加課題について

### ○教科書 P. 143 の表 2 を覚えましょう。【知識理解】

原子の記号 18 個を覚える。原子の記号の表し方は、図 20 を参照しよう。  
5 月中に小テストを行います。

### ○次の化学式を覚えましょう。【知識理解】

#### A **単体** (1 種類の原子でつくられる物質、分子の形をとらないもの。)

1 炭素	C	2 ナトリウム	Na
3 硫黄	S	4 カルシウム	Ca
5 鉄	Fe	6 マグネシウム	Mg
7 亜鉛	Zn	8 カリウム	K
9 銀	Ag	10 アルミニウム	Al
11 銅	Cu		

【原子記号と同じ】

#### B **単体** (1 種類の原子でつくられる物質、分子の形をとるもの。)

12 水素	H <sub>2</sub>	13 酸素	O <sub>2</sub>
14 窒素	N <sub>2</sub>	15 塩素	Cl <sub>2</sub>

【常温で気体の物質】

#### B **化合物** (2 種類の原子でつくられる物質)

16 水	H <sub>2</sub> O	17 二酸化炭素	CO <sub>2</sub>
18 酸化銀	Ag <sub>2</sub> O	19 塩酸 (塩化水素)	HCl
20 酸化銅	CuO	21 酸化マグネシウム	MgO
22 硫化鉄	FeS	23 硫化銅	CuS
24 水酸化ナトリウム	NaOH	25 アンモニア	NH <sub>3</sub>
26 塩化ナトリウム (食塩)	NaCl	27 塩化銅	CuCl <sub>2</sub>
28 炭酸水素ナトリウム	NaHCO <sub>3</sub>		
29 炭酸ナトリウム	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		

以上 29 個の化学式も、小テストを行います。合格ラインは、25 点以上です。

○NHK for スクールを見てみよう。【関心意欲】【思考表現】

全学年共通課題を参照しましょう。

1年生の内容 「火山活動」と「地層」

2年生の内容 「物質と原子・分子」と「化学変化」です。

※レポートにまとめる内容は、わかったことや、気づいたこと、考えたこと、調べたことなどをまとめてみましょう。