

# 3年生 理科課題(田中分)の解答〔後半分〕 5月28日

## 理科ノート空欄の解答集 その2(後半分)



分からなかったところはこの解答集を見て、

書き写しておきましょう。

ノートはテストではないので、赤ペンなどでマルをつける必要はありません。

### 単元1 化学変化とイオン 解答集

#### 1ページ 単元1 化学変化とイオン

- 1 流れない 2 流れない 3 流れない 4 流れる 5 流れない  
6 流れる 7 流れない 8 電解質 9 塩化ナトリウム(食塩)  
10 塩化水素 11 非電解質 12 砂糖 13 エタノール

#### 2ページ 2 電解質の水溶液の中で起こる変化

- 1 銅 2 塩素 3 水素 4 塩素

#### 3ページ 3 イオンと原子のなり立ち(1)

- 1 電子 2 中性子 3 陽子 4 原子核 5 帯びていない  
6 電子 7 電子 8 イオン 9 陽イオン 10 陰イオン

#### 4ページ 3 イオンと原子のなり立ち(2)

- 1 電離 2 イオン 3  $\text{Na}^+$  4  $\text{Cl}^-$  5  $\text{H}^+$  6  $\text{Cl}^-$   
7  $\text{Cu}^{2+}$  8  $2\text{Cl}^-$

## 7ページ 第2章 化学変化と電池

### 1 電池 2 金属板 3 電解質の水溶液

	+極	-極	電圧
銅板と亜鉛板 (Cu) (Zn)	Cu	Zn	0.8
銅板と鉄板 (Cu) (Fe)	Cu	Fe	0.2
鉄板と亜鉛板 (Fe) (Zn)	Fe	Zn	0.6

## 8ページ 2 電池の中で起こる変化

1 塩酸 2 水素 3 電流 4 電子 5 亜鉛

6  $Zn^{2+}$  7  $e^{-}$  8  $H^{+}$  9  $e^{-}$

## 9ページ 3 身のまわりの電池

1 一次電池 2 二次電池(蓄電池) 3 充電 4 燃料電池

書き写しましたか？

わからなかったところは

6月からの授業で質問してください。

