

理科 課題 (化学編)

3年 組 番 名前

学校が再開したときに授業をできるだけスムーズに進めたいと思っています。そこで、学習する内容の「語句」について先に学習しておきましょう。再開するタイミングにもよりますが、どこかでこのプリントのテストを行う可能性もあります。しっかり学習しておいてください。

【使い方】

- ①語句の欄を埋めよう。
- ②わからない言葉は教科書や資料集を使って調べてみよう。
- ③ ----- 線を折り込んで「意味」を見て「語句」が言えるようになろう。
- ④ ----- 線を折り込んで「語句」を見て「意味」が言えるようになろう。

化学分野 《教科書 60～61 ページ》

語句	意味
	水にとかしたときに電流が流れる物質。
	水にとかしたいときに電流が流れない物質。
	原子の中心にあり、陽子と中性子からできているもの。
	原子核のまわりにある、－（マイナス）の電気をもつもの。
	原子の中心にある原子核の一部で、＋（プラス）の電気をもつもの。
	原子の中心にある原子核の一部で、電気をもたないもの。
	原子が電気を帯びたもの。
	原子が電子を失い、＋（プラス）の電気を帯びたもの。
	原子が電子を受け取り、－（マイナス）の電気を帯びたもの。
	イオンを表す記号。
	物質が水にとけて、陽イオンと陰イオンにばらばらに分かれること。
	電解質の水溶液に2種類の金属を入れ、その金属と金属の間に電圧を生じさせるもの。
	低下した電圧がもどらない電池。
	くり返し使うことができる電池。
	外部から逆向きの電流を流して電圧をもとにもどす操作。
	水の電気分解とは逆の化学変化を利用する電池。
	水溶液にしたとき、電離して水素イオンを生じる化合物。
	水溶液にしたとき、電離して水酸化物イオンを生じる化合物。
	酸性・アルカリ性の強さの程度。
	水素イオンと水酸化物イオンとが結びついて水をつくり、たがいの性質を打ち消し合う反応。
	酸の陰イオンとアルカリの陽イオンとが結びついてできた物質。