

まな びを 日常生活と結び付ける

児童生徒用

学びのデジタルガイド+プラス



県内の児童生徒の皆さんへ

県教育委員会では皆さんが学校で学んだことを日常生活で生かしてほしいという思いから、児童生徒向けの「学びのデジタルガイド+プラス」を作成しました。ここでは、様々な活動やお話を動画などで紹介しています。皆さん自身で直接二次元コードを読み取り、利用できるようになっていきます。学校や家庭で楽しく学べるのでぜひ見てください！！

学校や家庭で楽しく学べる
動画などを紹介しているよ！



右上の二次元コードを
読み取ってね！！



国語



「ことだねしりとり」できるかな？

話題が深まっているところを探してみよう！

テーマ 「今、夢中になっていること」

聞き手：今、夢中になっていることはありますか。
話し手：はい、あります。
聞き手：どんなことに夢中になっているのですか。
話し手：お菓子を作ることです。
聞き手：お菓子作りに夢中になったきっかけは何ですか。

話し手：お菓子作りに夢中になったきっかけは何ですか。

算数 すうがく 数学

2倍濃縮って？
どっちが正しいのかな。

A つゆ：水 = 1 : 2
B つゆ：全体の量 = 1 : 2

※全体の量は、つゆと水を 1:1 で合わせた量

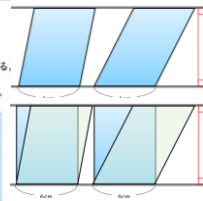
2倍濃縮って？

同じ面積の平行四辺形を作ってみよう！

手順

- ①底辺の同じ平行四辺形をいくつか作る。
- ②どれも同じ長方形になるように変形してみる。
- ③同じ長方形になったら面積が同じと言える。

平行な2本の直線ではさまれた三角形のときと同様に、平行四辺形でも底辺が同じなら面積が同じと言える。



発熱・吸熱反応って？

冷却バックと冷却シートのちがいは？

急な発熱や打撲・ねんざに対して頭部や患部を冷却できる冷却シートや冷却バック。今回は吸熱反応について紹介します。実はガムなどに含まれるキシリトールにも吸熱反応が関わっていますが、吸熱反応は、おもに溶解熱を利用するものと気化熱を利用するものがあります。

一般に、固体の物質が水に溶けるときは、熱の出入りがあります。この熱を溶解熱といい、発熱する場合と吸熱場合があります。市販されている「冷却バック」の中には、硝酸アンモニウムや尿素が入っており、水の入った小さな袋を握り、破れて水に溶けることで吸熱が起こり、温度が下がります。硝酸アンモニウムは危険に扱われるため、家庭では尿素が利用されています。この組成

雲を発生させよう！



ボタンを押すと30秒程度の英語の
音声が出るよ！

質問に英語で答えたら
自分の回答をチェックしよう！

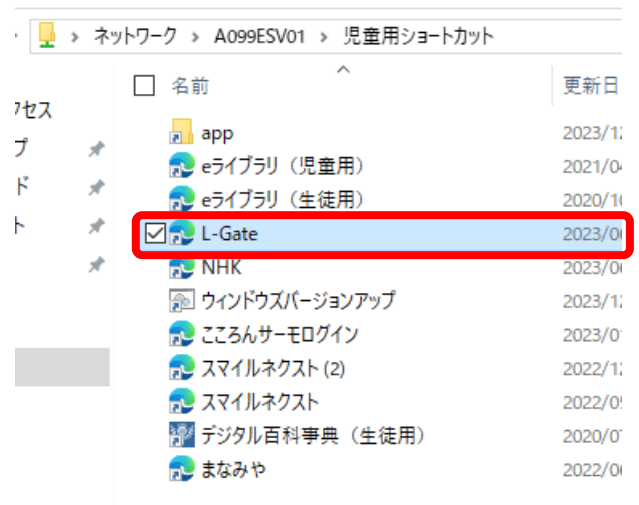
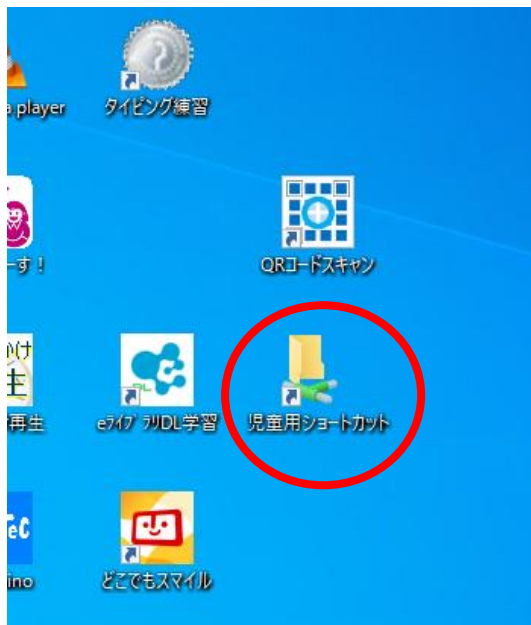


理科

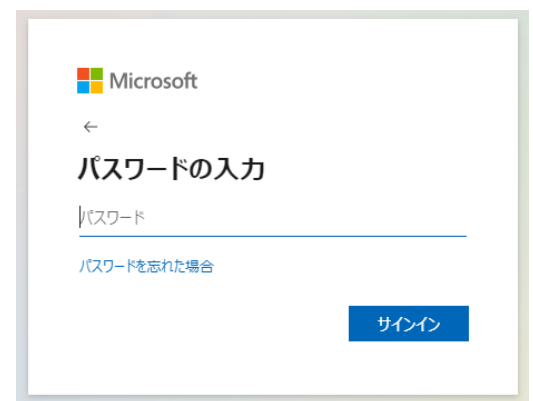
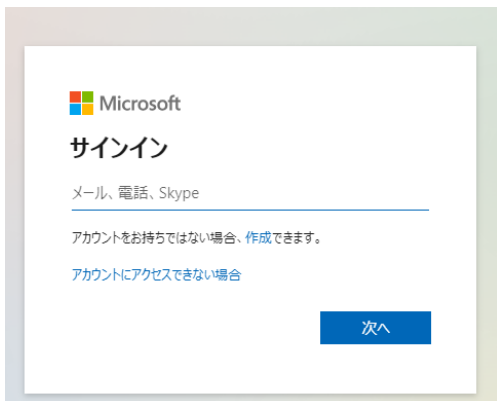
英語

L-Gate から『学びのガイド』へのアクセス方法

① デスクトップの児童(生徒)用ショートカット→L-Gate



② サインインを求められた場合



〇〇〇〇〇〇〇〇〇@kyoiku.edu.nishi.or.jp

「ログイン時のパスワード」を入力

③ 教材・アプリ

