

塩酸に溶けた金属はどうなったのだろうか

予想しよう 塩酸にとけた金属はどうなったのかを考え、話し合しましょう。

(自分の予想) 試験管の中にある
→ 溶けているから見えない
別の物に変化した。

(友達の予想)

計画しよう 塩酸にとけた金属はどうなったのかを調べる方法を考えましょう。

(調べる方法) (結果の見通し)

→ 塩酸を蒸発させて出てくるか
→ 残らない 気体になった
→ 残った そのままか変化した
→ 出てきたものはもとの鉄かアルミか
→ 鉄 磁石にくっつくか 水に溶けるか 電気を通すか
→ アルミ 水に溶けるか 電気を通すか

実験6 液から水を蒸発させて、とけた金属をとり出すことができるか調べましょう。

きけん 液から水を(蒸発)させるときは、必ず(窓)をあけて実験を行う。

→ 蒸発した(気体)をすぐに吸いこまないように、蒸発皿には(顔)を近づけない。

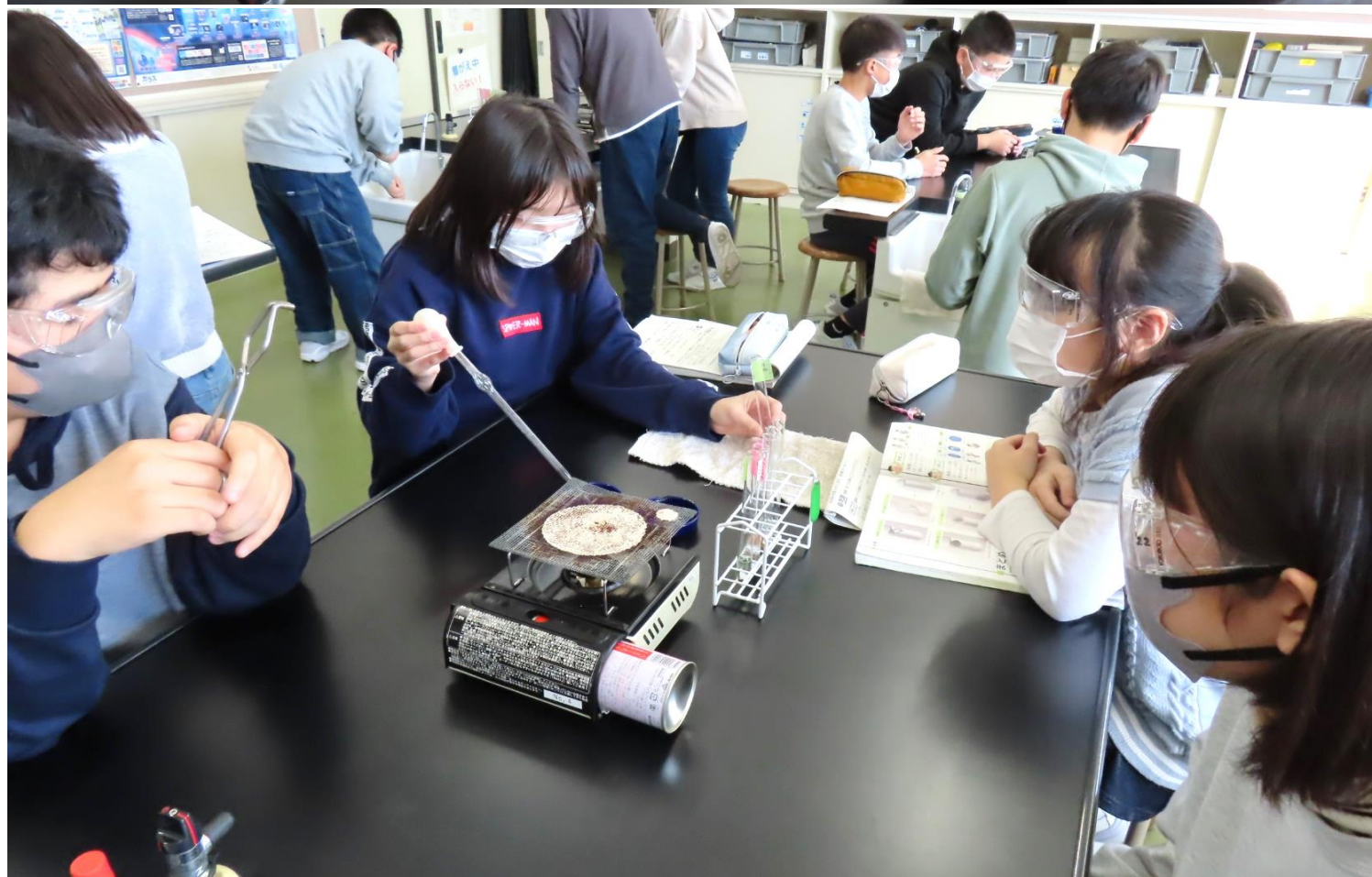
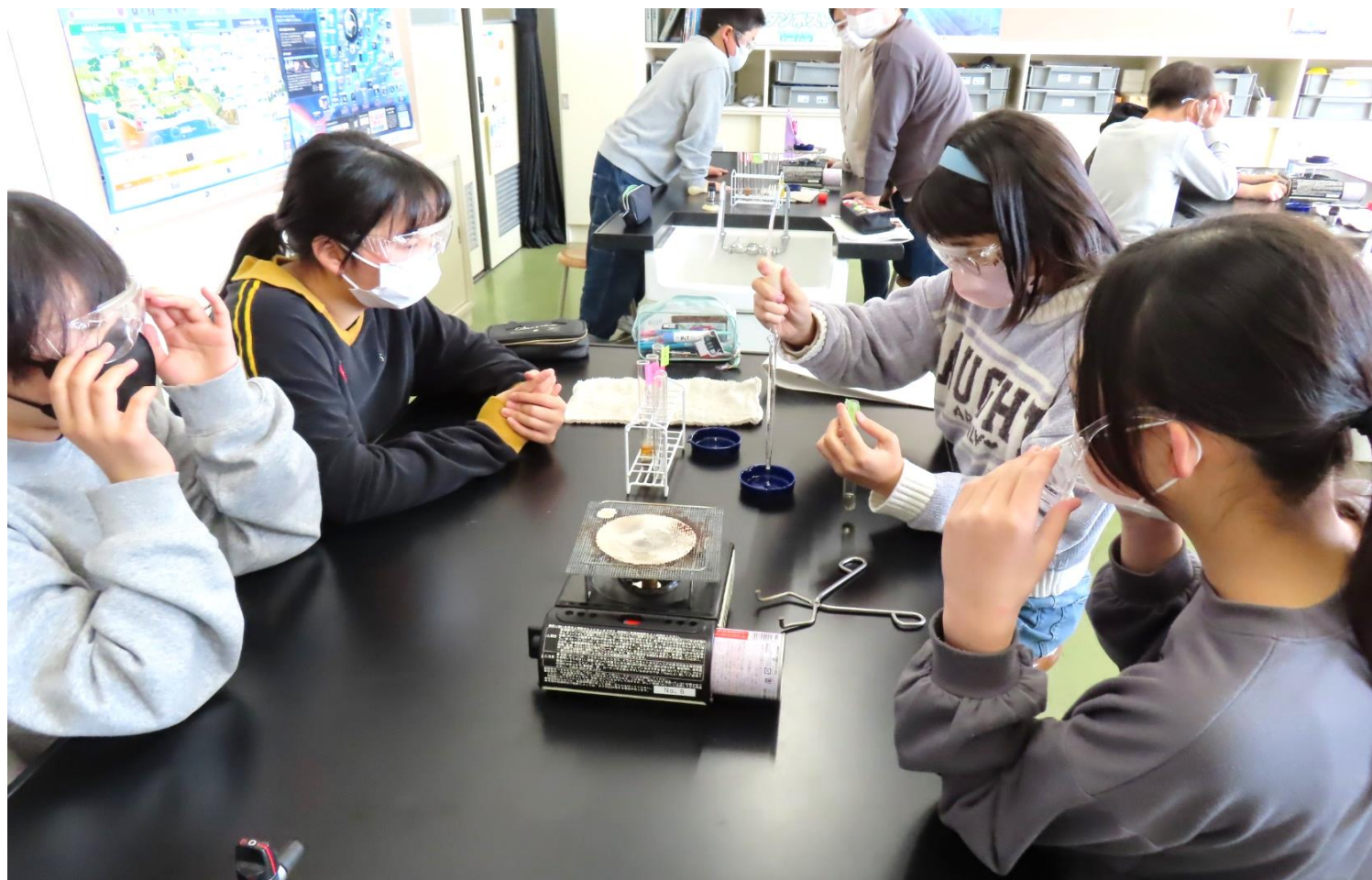
→ (やけど)をするので、熱した物をさわるときは、よく(冷めて)からにする。

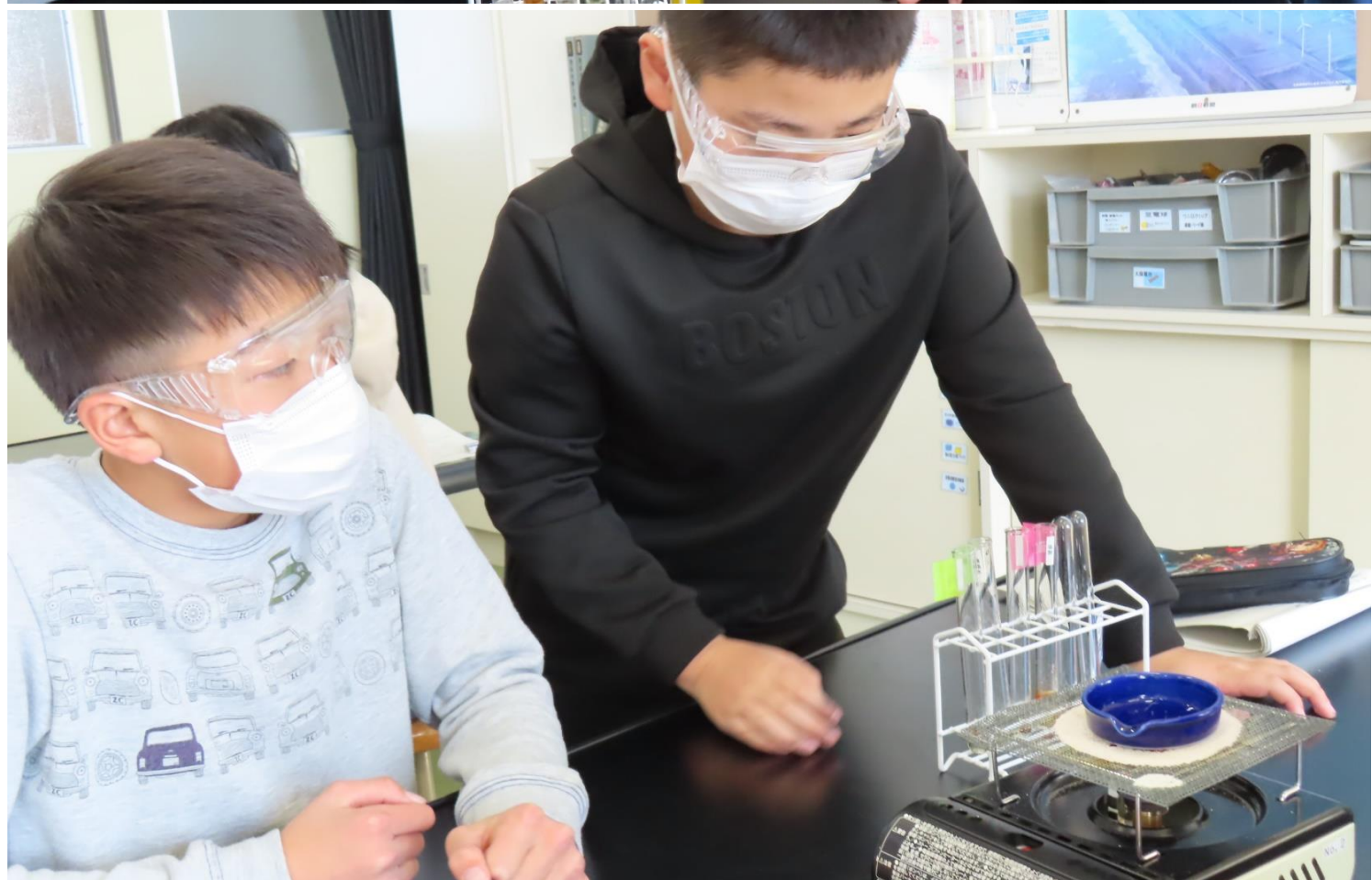
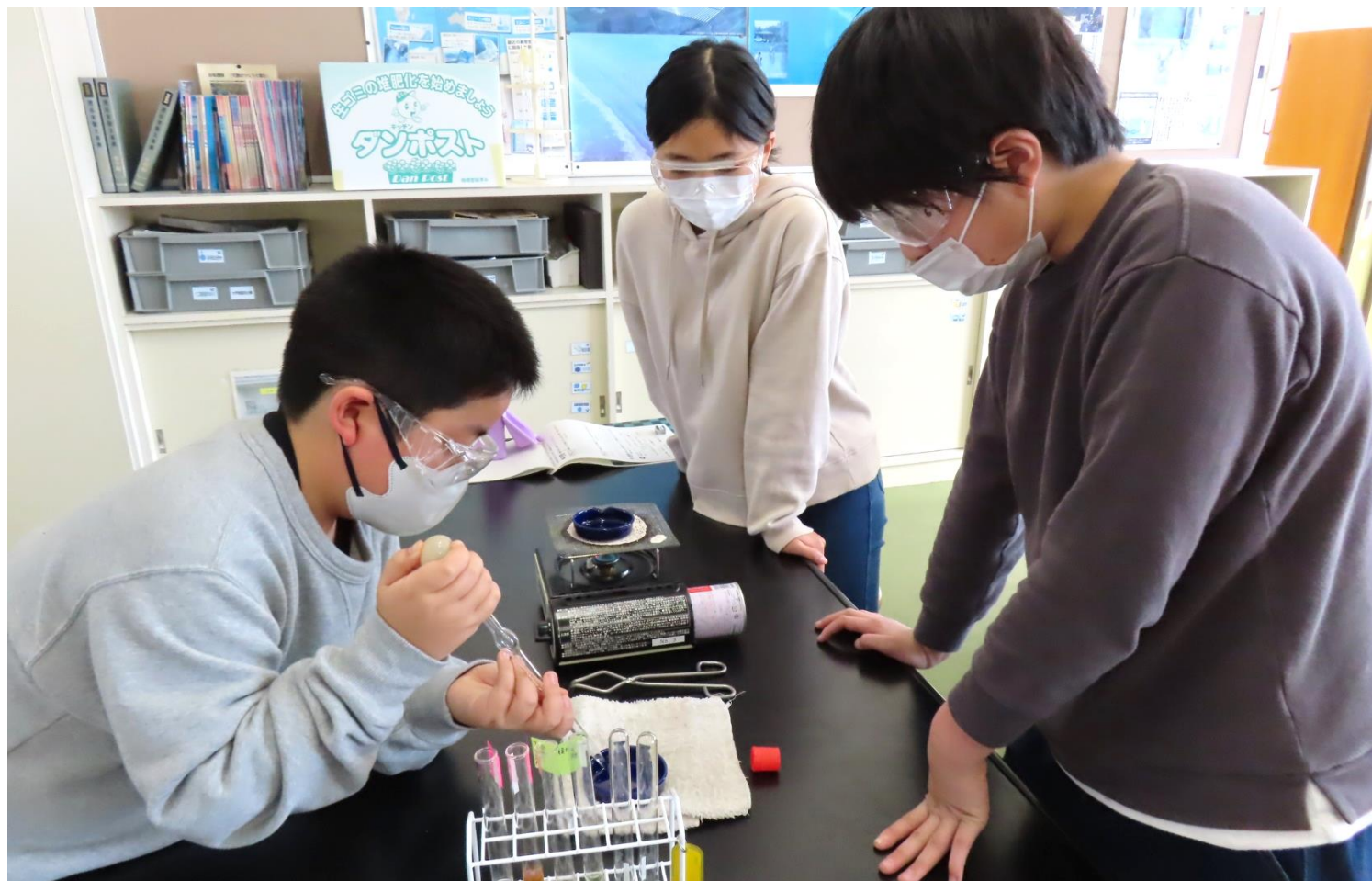
→ 液から水を蒸発させるときに、液が(飛び散る)ことがあるので、(保護メガネ)をつけて実験を行う。

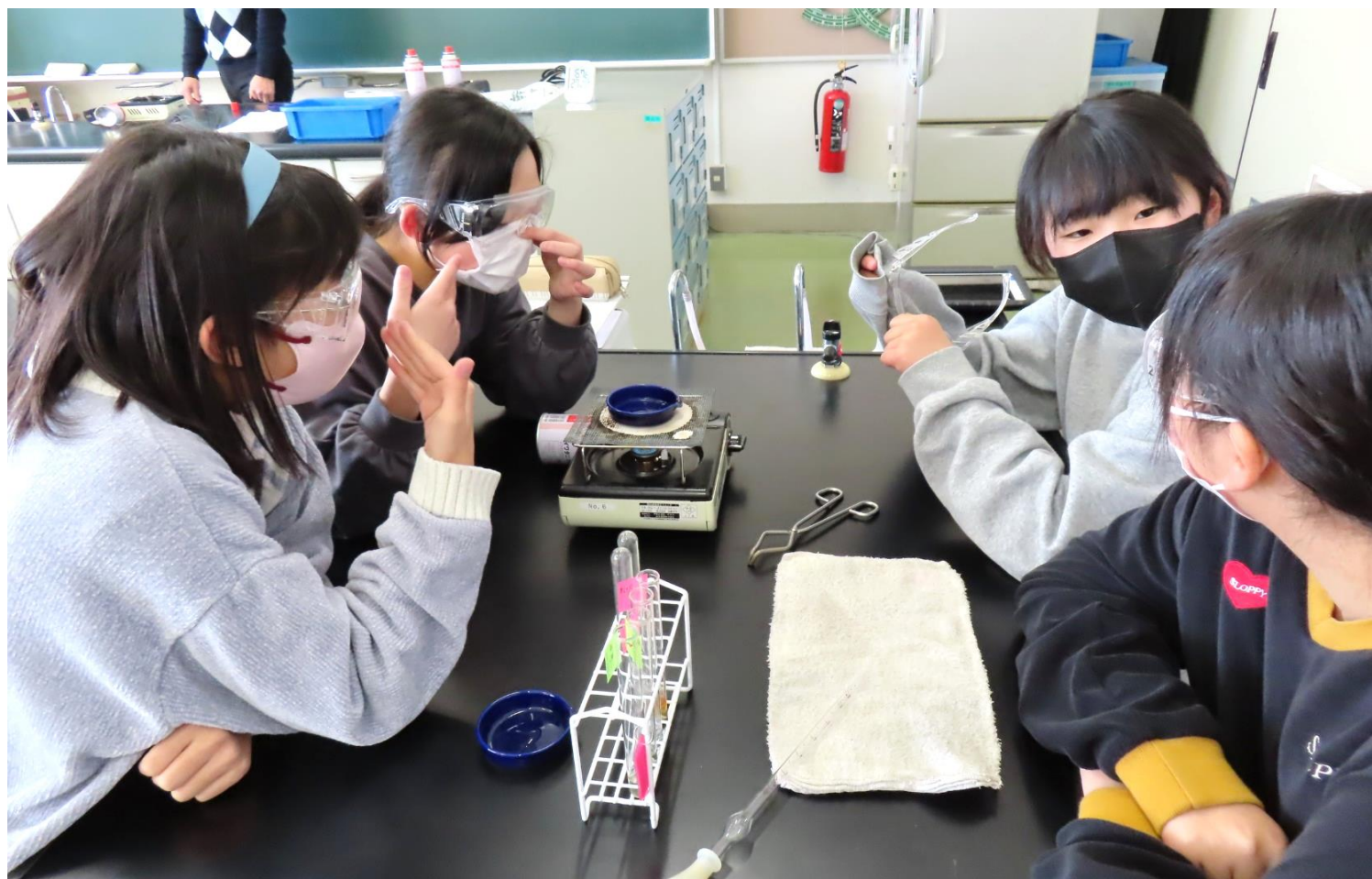
→ 調べた結果を、記録しましょう。

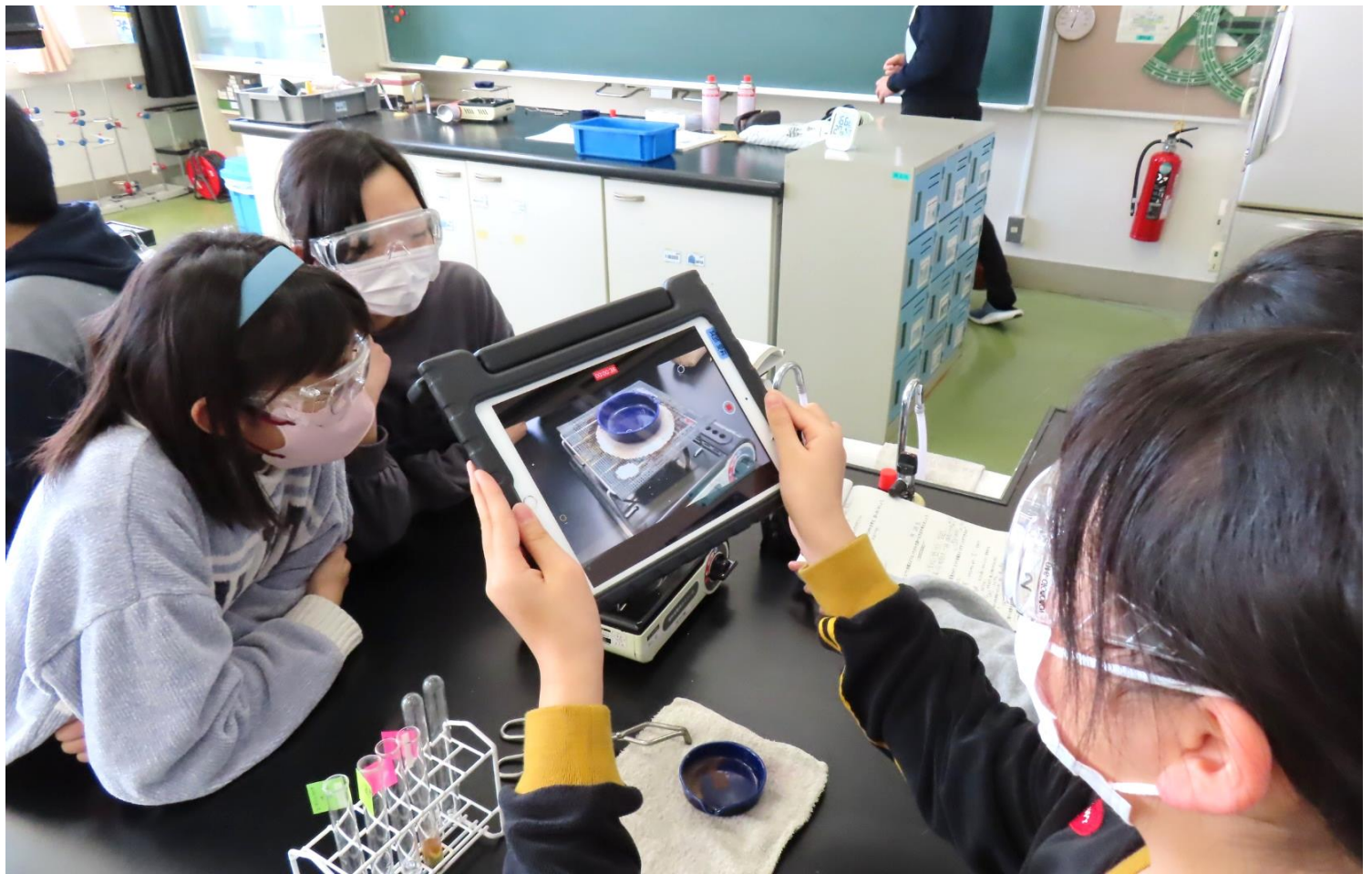
塩酸にアルミニウムがとけた液	塩酸に鉄がとけた液

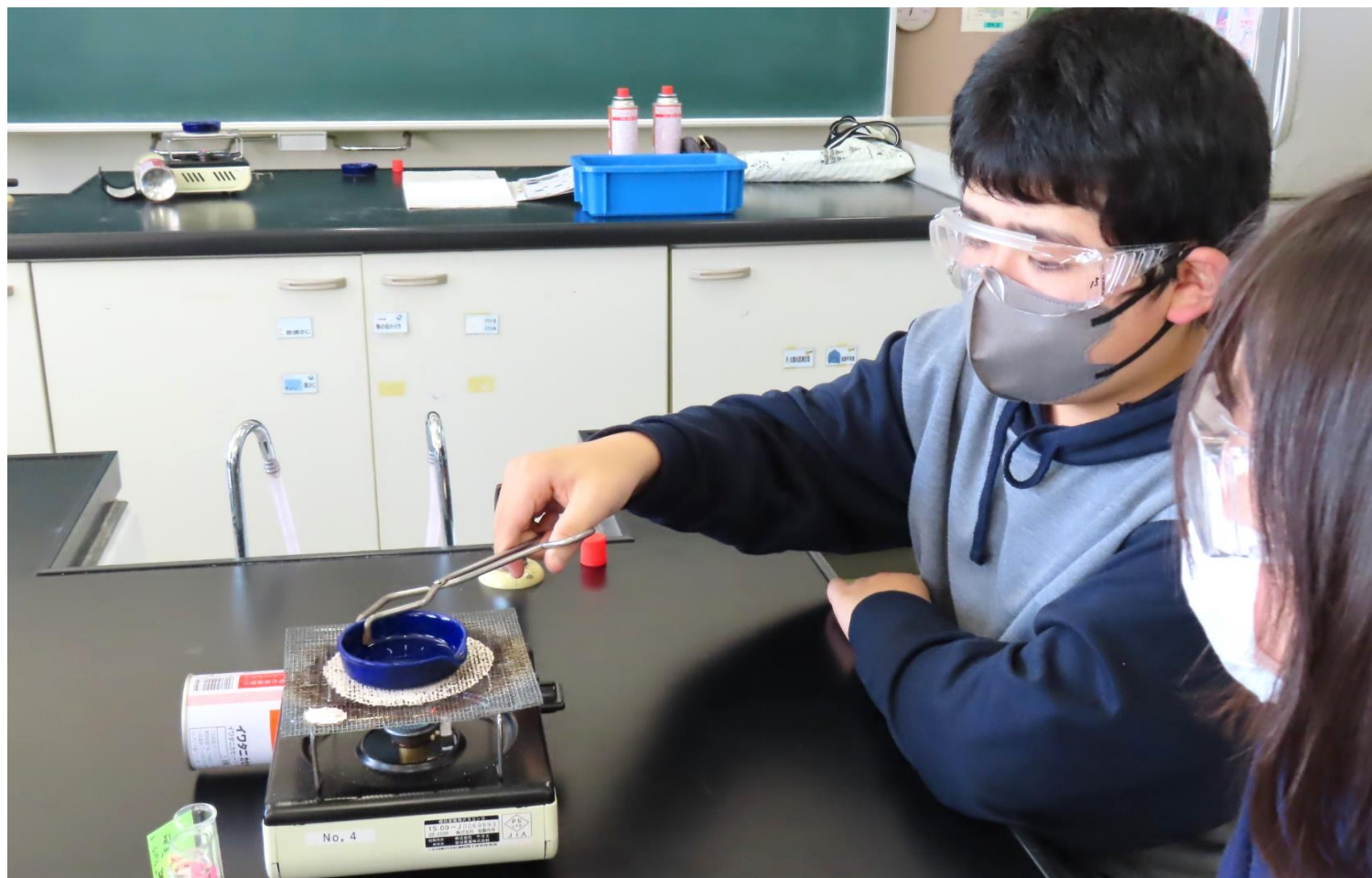


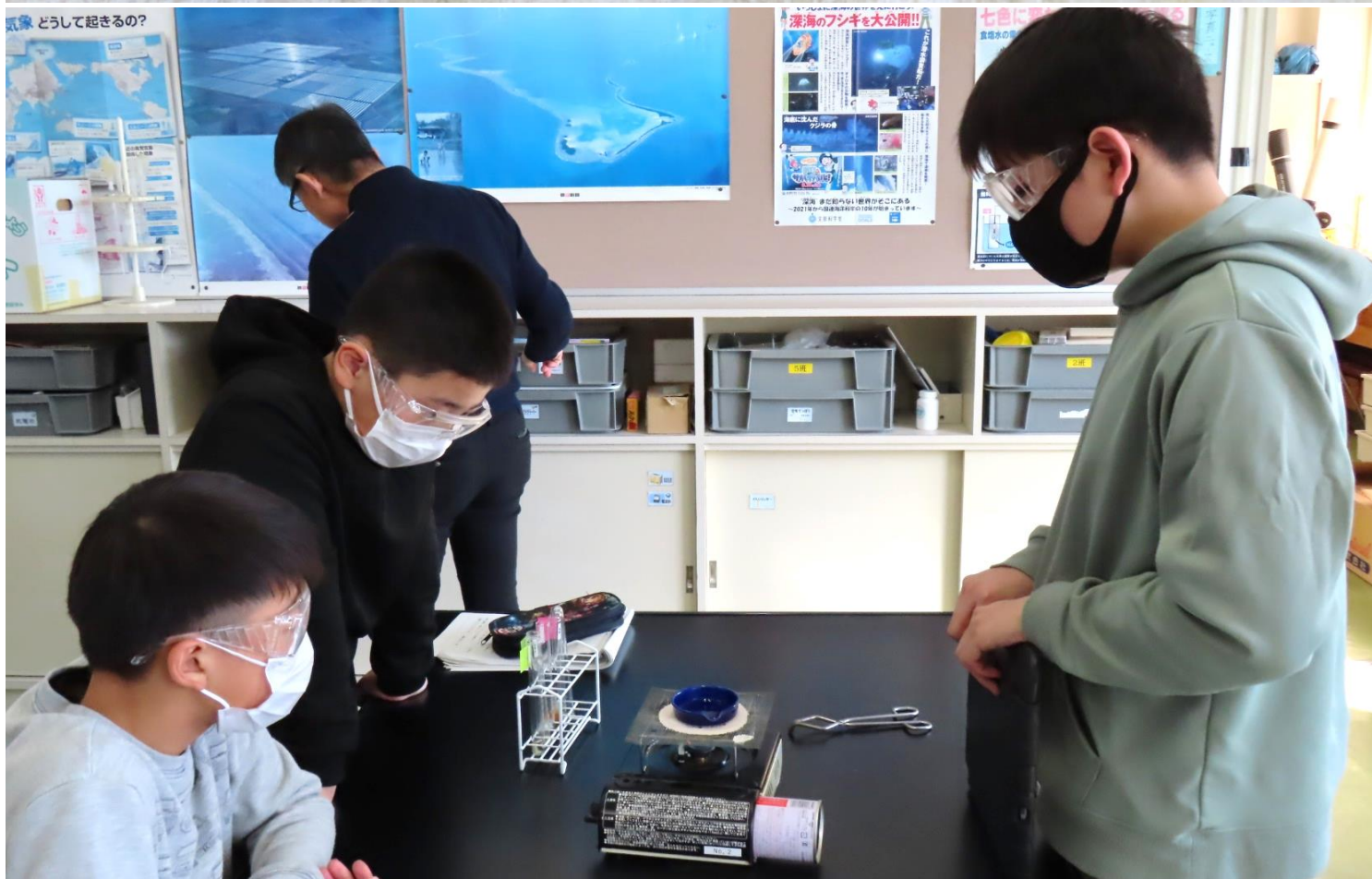


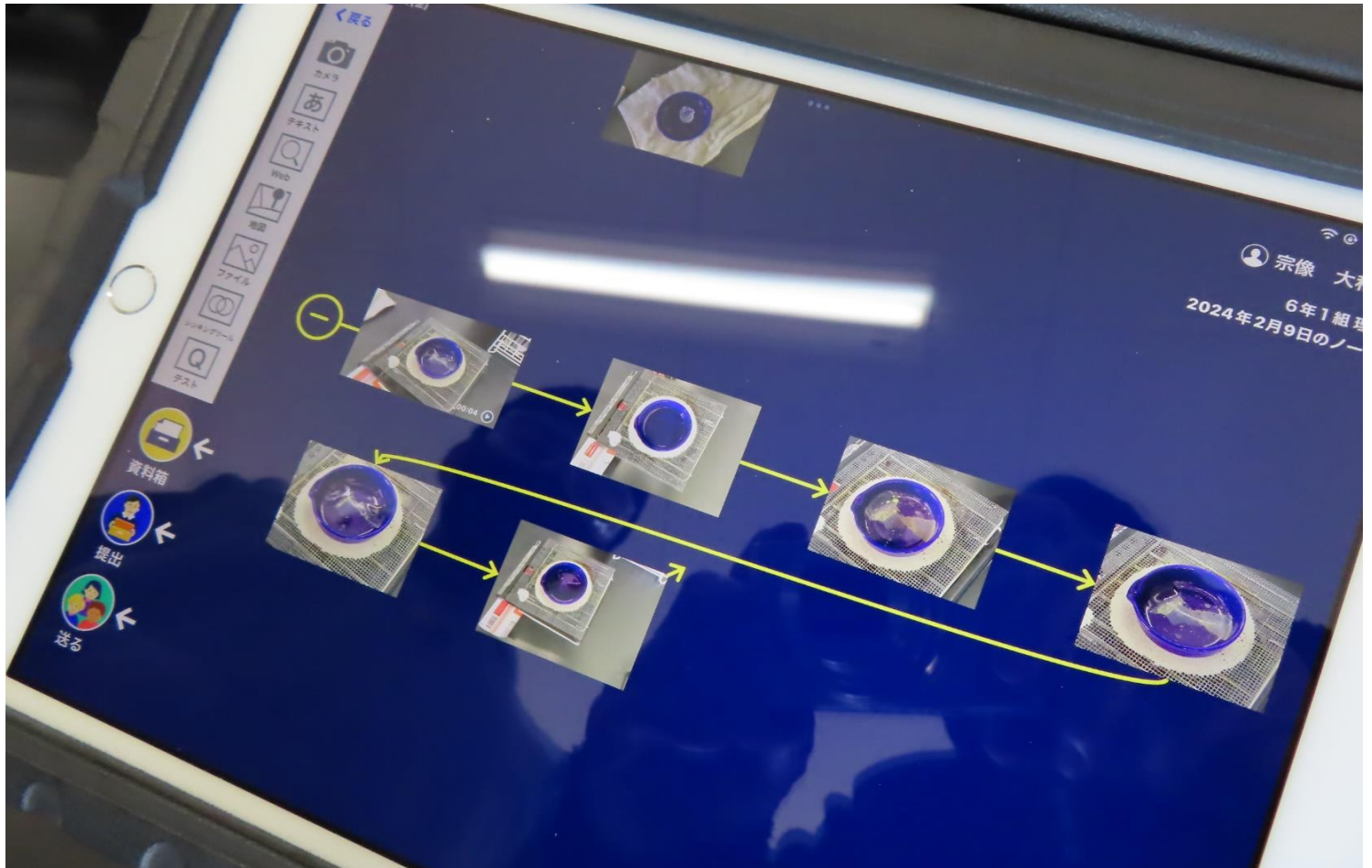


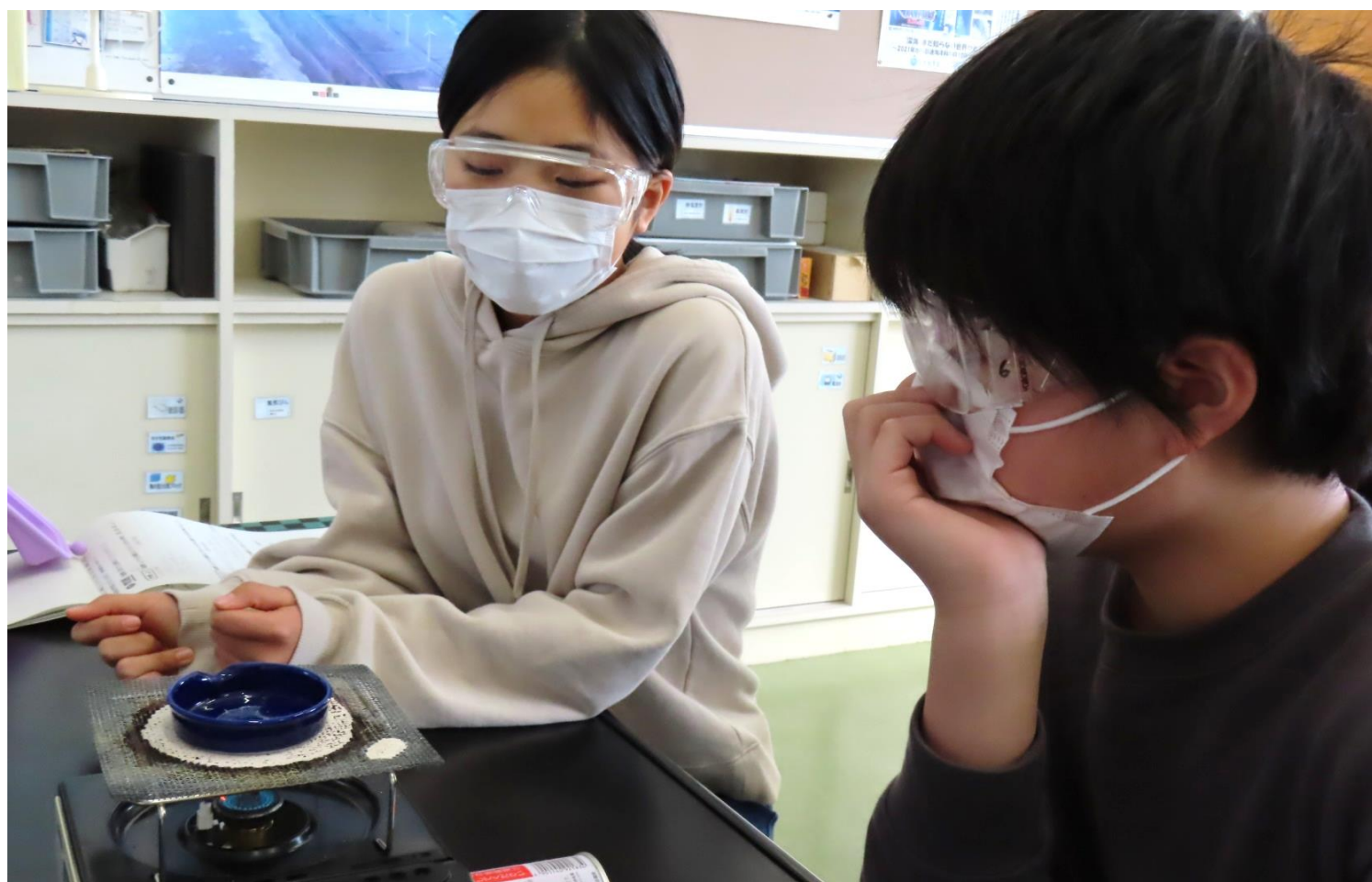
















⑫
水溶液を蒸発させて
何か残るものがあるか確かめよう

HCl + アルミ	HCl + 鉄
白いのが出てきた	茶色いものが残った
白いものが残った	

考察しよう
HClにかけた金属はどうなった。
・気体になったわけではない。
・もとの金属とは見た目がちがう
⇒ ① 別なものになった
② もとの金属と同じ

確かめるために
・磁石につくか
・電気を通すか