

【ワークシート】

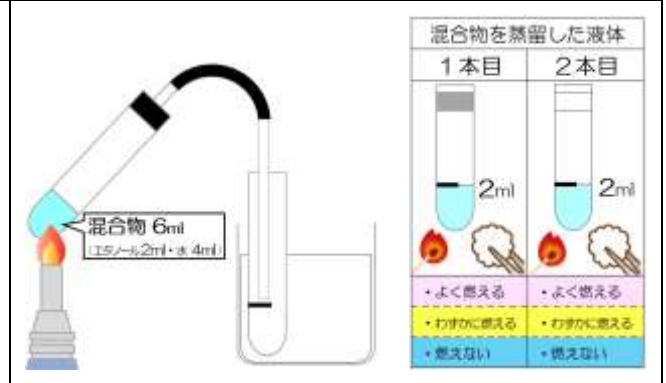
1月25日（火）

1年 組 名前（ ）

学習課題

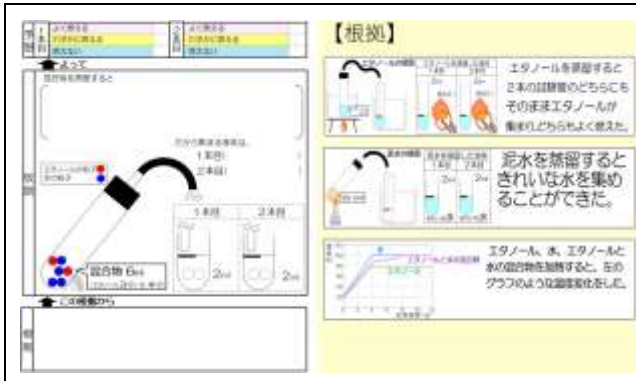
○エタノールと混合物の燃え方の違い

○どうなるだろう？



○予想・仮説シートと根拠カード(別紙)

○予想カード(ロイロノート上で配布)



○予想・仮説シートと予想カードの提出先

○4つの視点で話し合おう



視点	発言方法
ぎもん	○○予想に疑問があります。 例) ~の部分は・・・ではないですか？
み落とし	○○予想には見落としがあると思います。 例) ~の部分は・・・だと思います。
つけたし	○○予想には付けたいことがあります。 例) ~の部分を詳しく言うと・・・です。 ~の部分は・・・とも言えます。
きょうかん	○○予想には共感したことがあります。 例) ~の部分は私も同じように考えました。 ~の部分に納得しました。

○実験結果

1 本 目	よく燃えた		2 本 目	よく燃えた	
	わずかに燃えた			わずかに燃えた	
	燃えなかった			燃えなかった	

○まとめ

混合物を蒸留した液体に火を近づけると

【振り返り】

名前（ ）

ワインを使ったワイン煮という料理があります。ワインを加え、十分加熱すると料理の中に水分は残っていますが、その中にエタノールは含まれていません。その理由を下に記入しましょう。



【振り返り】

名前（ ）

ワインを使ったワイン煮という料理があります。ワインを加え、十分加熱すると料理の中に水分は残っていますが、その中にエタノールは含まれていません。その理由を下に記入しましょう。



【予想・仮説シートと根拠カード】

名前	
----	--

予想	1本目	よく燃える		2本目	よく燃える	
		わずかに燃える			わずかに燃える	
		燃えない			燃えない	

よって

混合物を蒸留すると

だから、
1本目()が集まり、
2本目()が集まる。

混合物 6ml
(エタノール 2ml・水 4ml)

1本目 2ml
2本目 2ml

↑ということは

↑この根拠から

↑この根拠から

↑この根拠から

↑この根拠から

↑この根拠から

↑この根拠から

泥水を蒸留すると
きれいな水を集める
ことができた。

名前	
----	--

予想	1本目	よく燃える		2本目	よく燃える	
		わずかに燃える			わずかに燃える	
		燃えない			燃えない	

よって

混合物を蒸留すると

だから、
1本目()が集まり、
2本目()が集まる。

混合物 6ml
(エタノール 2ml・水 4ml)

1本目 2ml
2本目 2ml

↑ということは

↑この根拠から

↑この根拠から

↑この根拠から

↑この根拠から

↑この根拠から

↑この根拠から

エタノールの蒸留

エタノールを蒸留した液体に火を近づけると、どちらの液体も燃えた。

名前	
----	--

予想	1本目	よく燃える		2本目	よく燃える	
		わずかに燃える			わずかに燃える	
		燃えない			燃えない	

よって

混合物を蒸留すると

だから、
1本目()が集まり、
2本目()が集まる。

混合物 6ml
(エタノール 2ml・水 4ml)

1本目 2ml
2本目 2ml

↑ということは

↑この根拠から

↑この根拠から

↑この根拠から

↑この根拠から

↑この根拠から

↑この根拠から

エタノールは78℃で沸とうし、
水は100℃で沸とうした。
エタノールと水の混合物は78℃
付近から温度変化がおだやか
になった。