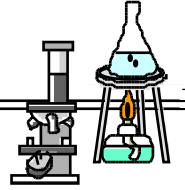


水よう液の性質とはたらき

6年 組 番()

はじめに 水よう液やその性質について、知っていることを書きましょう。

月 日()



水よう液には何がとけているか

<p>(1) 月 日() (知識・理解)</p> <ul style="list-style-type: none"> ・()と()は、蒸発させると、()が残る。これらは、()がとけた水よう液である。 ・()()()は、何も残らない。これらは、()がとけた水よう液である。 ・水よう液には、()や()がとけているものがある。 	<p>(2) 月 日() (技能・表現)</p> <ul style="list-style-type: none"> ・炭酸水から出る気体は、()である。 ・このことは、出てきた気体を()に入れると()ので分かる。
先生から / 3	先生から / 2



水よう液にはなかまがあるか

<p>(3) 月 日() (技能・表現)</p> <ul style="list-style-type: none"> ・リトマス紙は、()で持つ。 ・()で、水よう液をリトマス紙につける。 ・()は、1回ごとに()、かわいた布でふきとってから使う。 	<p>(4) 月 日() (知識・理解)</p> <ul style="list-style-type: none"> ・()を使うと、色の变化で水よう液を、なかま分けすることができる。 ・青が赤に変わる。()性 ・赤が青に変わる。()性 ・どちらも変わらない。()性
先生から / 3	先生から / 4

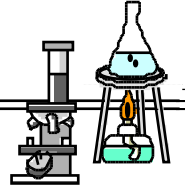
金属を入れると水よう液にどうなるか

<p>(5) 月 日() (思考)</p> <ul style="list-style-type: none"> ・塩酸にアルミニウムがとけた液を蒸発させて、出てきたものは、アルミニウム(金属)でしょうか。また、そのことは、どんなことから分かるでしょうか。 	<p>(6) 月 日() (知識・理解)</p> <ul style="list-style-type: none"> ・塩酸は、()や()を変化させる。 ・アンモニア水は、()を変化させる。 ・このように、水よう液には、()を変化させるものがある。
先生から / 3	先生から / 3

学習をふりかえて 「水よう液の性質とはたらき」の学習で分かったことや感想を書きましょう。

月 日()

はじめに 水よう液やその性質について、知っていることを書きましょう。 月 日()



水よう液には何がとけているか

<p>(1) 月 日() (知識・理解)</p> <ul style="list-style-type: none"> ・(食塩)と(石灰水)は、蒸発させると、(白いつぶ)が残る。これらは、(固体)がとけた水よう液である。 ・(塩酸)(炭酸水)(アンモニア水)は、何も残らない。これらは、(気体)がとけた水よう液である。 ・水よう液には、(固体)や(液体)がとけているものがある。 	<p>(2) 月 日() (技能・表現)</p> <ul style="list-style-type: none"> ・炭酸水から出る気体は、(二酸化炭素)である。 ・このことは、出てきた気体を(石灰水)に入れると(白くにごる)ので分かる。
先生から 1つ1点。3つ全部正答ならば、3点。 / 3	先生から 2つとも正答ならば、2点。1つだけ正答ならば、1点。 / 2



水よう液にはなかまがあるか

<p>(3) 月 日() (技能・表現)</p> <ul style="list-style-type: none"> ・リトマス紙は、(ピンセット)で持つ。 ・(ガラスぼう)で、水よう液をリトマス紙につける。 ・(ガラスぼう)は、1回ごとに(水であり)、かわいた布でふきとってから使う。 	<p>(4) 月 日() (知識・理解)</p> <ul style="list-style-type: none"> ・(リトマス紙)を使うと、色の変化で水よう液を、なかま分けすることができる。 ・青が赤に変わる。(酸)性 ・赤が青に変わる。(アルカリ)性 ・どちらも変わらない。(虫)性
先生から 1つ1点。3つ全部正答ならば、3点。 / 3	先生から 1つ1点。4つ全部正答ならば、4点。 / 4

金属を入れると水よう液にどうなるか

<p>(5) 月 日() (思考)</p> <ul style="list-style-type: none"> ・塩酸にアルミニウムがとけた液を蒸発させて、出てきたものは、アルミニウム(金属)でしょうか。また、そのことは、どんなことから分かるでしょうか。 <p style="border: 1px solid black; padding: 5px;">アルミニウムではない。 塩酸にあわを出さないでとけ、水にもとける。</p>	<p>(6) 月 日() (知識・理解)</p> <ul style="list-style-type: none"> ・塩酸は、(鉄)や(アルミニウム)を変化させる。 ・アンモニア水は、(アルミニウム)を変化させる。 ・このように、水よう液には、(金属)を変化させるものがある。
先生から アルミニウムでないことが書ければ、1点。理由まで正しく書ければ、2点。 / 3	先生から 1つ1点。3つ全部正答ならば、3点。 / 3

学習をふりかえて 「水よう液の性質とはたらき」の学習で分かったことや感想を書きましょう。 月 日()