小6 理科 むずかしい こたえ　　なまえ ＿＿＿＿＿＿＿＿

水よう液の性質

＿＿＿ がつ ＿＿＿ にち

問題を よく 読んで 答えましょう。　　めやす 15分　2まい あります

1 言葉を 書こう　20点

① 赤色の リトマス紙を 青色に 変える 水よう液の 性質を［アルカリ性］と いいます。　5点

② 水よう液を 少し とって 熱し、水を 蒸発させる ときに 使う 皿を［蒸発皿］と いいます。　5点

③ 炭酸水に とけて いる 気体は［二酸化炭素］です。　5点

④ うすい 塩酸などが 手に ついた ときは、すぐに たくさんの［水］で あらいます。　5点

2 えらぼう　30点

⑤ 次の うち、酸性の 水よう液を 2つ えらびましょう。［ア・ウ］　10点
ア 塩酸　イ 石灰水　ウ 炭酸水　エ 食塩水　2つとも 合って 10点

⑥ 水よう液を 蒸発させて 白い 固体が 残るとき、とけて いた ものは　10点
（ 気体 ・（固体）） です。

⑦ リトマス紙の 使い方として 正しい ものを えらびましょう。［イ］　10点
ア 指で つまんで、液に ひたす
イ ピンセットで 持ち、ガラス棒で 液を 1てき つける
ウ 何回も 同じ 紙を 使う

学校・家庭・塾・教室での印刷と配布は自由です。ウェブへの掲載・販売はできません。

chiritsumo-drill.com
ほかの プリントは こちら

小6 理科 むずかしい こたえ　　なまえ ＿＿＿＿＿＿＿＿

水よう液の性質　2まいめ

3 表を 読もう　⑧ アルミニウムは どちらにも とける ⑨ 鉄は 水酸化ナトリウム水よう液に とけない　30点

金属に 水よう液を 注いだ 結果

金属	塩酸	水酸化ナトリウム水よう液
鉄	あわを 出して とける	変化しない
アルミニウム	あわを 出して とける	あわを 出して とける

⑧ 塩酸にも 水酸化ナトリウム水よう液にも とける 金属は［アルミニウム］です。　15点

⑨ 鉄の 粉と アルミニウムの 粉が まざって います。水酸化ナトリウム水よう液を じゅうぶんに 注ぐと、とけずに 残る 金属は［鉄］です。　15点

4 考えて 書こう　20点

⑩ 炭酸水を 熱して、とけて いた 気体を すべて 出しました。残った 液を リトマス紙で 調べると、何性を 示すと 考えられますか。理由も 書きましょう。　20点

(例)中性。炭酸水は 二酸化炭素が 水に とけた 酸性の 水よう液なので、二酸化炭素が すべて 出て いくと、ただの 水に なるから。

「中性」と、「二酸化炭素が 出て 水に なる」理由が 書けて 20点。「中性」だけなら 10点

じかん ［　　］ふん　　てん ［　　］/ 100てん

学校・家庭・塾・教室での印刷と配布は自由です。ウェブへの掲載・販売はできません。

chiritsumo-drill.com
ほかの プリントは こちら