

第4回 感想・質問（化学講座・受講生）

学年	課 題・ 回 答
中3	今回の科学教室でなんの脂肪がどのくらいの温度で溶けるということやどのようにしてものが固まるのかも分かってよかったです。
中2	豆乳に酸性のレモン汁を入れると、ヨーグルトみたいになりました。酸味が少し強かったです。家で冷やして、蜂蜜をかけて食べたらすごく美味しかったです!!反対に、アルカリ性のにがりを入れると、豆腐になりました。にがりの味が強くて、あまり美味しくなかったです。市販の豆腐はにがり、大豆の絞り汁の割合がいい感じになっていて、あの美味しい味になっているんだな、と思いました。今回の講座は、いつもより、実験が多い気がして楽しかったです!!!!石鹸楽しみにしています。
小6	今日の実験の中で豆乳の中にレモン汁、にがりを入れる実験をしたのが面白かったです。なぜこうなるのか教えてくれて理解し、たんぱく質の化学反応を学びました。
小6	今日の講座で疑問に思ったことが1つあります。 それは石けんについてです。身の回りには今日作った固体の物と手洗いなどにつかう液体の物がありますが、その違いは何なのでしょうか？ 私の考えはアルカリ性の何かが固体の物に変化したからだと思っています。
小5	理科でも、原因が異なると結果が異なるということを知った！ 酢に殻付きの生卵を入れた実験を通し、時間が経過するにつれて、殻が溶け卵の状態が変化するのが、すごく面白かった！ 以上
中1	タンパク質脂質ミネラルについて行って、実験が多く楽しく行うことが出来ました。危ないものを使ったりしましたが、安全に試すことができたので良かったです 作った豆腐は食べることが出来なかったのも、豆乳を買いました。 また今度作って食べたいです。
小5	持って帰ってきたせっけんは泡がたったけど、普段家で使ってるもののようには匂いはしなかった。
中1	今回は、いつもよりもたくさん実験をができて楽しかったです。特に、けん化の実験が印象に残っています。 次の日、中身を確認してみたら固体になっていて、数日後に使ってみたら、ちゃんと泡が立って実験がうまくいってうれしかったです。これからも、楽しい実験ができればいいです。
中2	タンパク質が固まる理由が分かった。人の体のアミノ酸で、必ず取らなきゃいけない栄養があると知って不思議だと思った。
小6	生のレバーと加熱したレバーに過酸化水素水を入れて反応を見る実験で僕は試験管の中が炭酸水のように見えたので中の気体は二酸化炭素だと思い線香の火が消えるという予想でしたが、正解は酸素で線香の先が燃え始め「ボンツ」と音が鳴ったので驚きました。豆乳のにがりを入れてろ過したものを食べてみたら、苦くて柔らかい豆腐になっていました。また、レモン汁を入れたものも食べてみたいです。

	石鹼は家で手を洗う時に使ってみたらちゃんと石鹼のように泡が立ち「おお」と思わずつぶやいてしまいました。
小6	人の体は酸素が60%以上もあると知って、おどろきました。たんぱく質、脂質、ミネラルの仕組みも知れてよかったです。 ナトリウムと水とココナッツオイルを混ぜる作業で、ペットボトルをふるのが楽しかったし、化学反応をおこして温かくなったのが不思議でした。 豆乳を加熱させて、レモン汁やにがりを入れてタンパク質を固まらせた実験が面白かったです。他にも元素の組み合わせを替えてどんな反応がでるのか知りたいです。