

第3回 感想・質問（化学講座・受講生）

学年	課 題・ 回 答
中1	今日はmolなどを教わって、とても楽しく受けることができました。 次からも楽しく化学を受けていきたいです。
小6	たくさんの元素を覚えるのは難しいけれど、周期表を見てこれから少しずつ頑張っ て覚えていきたいです。
小6	僕は今日の化学講座で疑問に思ったことが1つあります。その1つとは電子殻につ いてです。講座で副電子殻の説明で「副電子殻はもっとあるが、オガネゾンま でには使わない」というようなことを言っていました。それなら、上限には まだ達していないのに、どうして上限が分かるのですか？
小5	ボーアの原子モデルの書き方でK殻(2)、L殻(8)、M殻(18)…と電子が入る 数があることを知った。また、ニホニウムというのは日本で発明されたとい う事を知って、すごいと思いました。
小6	1円玉の中のアルミニウム元素は約100,000,000,000,000,000,000,000 ほどあることが分かりました
小4	ボーアの原子モデルの書き方で、カリウムやカルシウムの時にM核にまだ入 るのに、N核に入れることを知っていたけど、理由までは分からなかったけ れど、今回分かってよかったです。普通の電卓より関数電卓の方が、難し い計算ができるので楽しかったです。
小5	ボーアの原子モデルはK核は2個、L核は8個、M核は18個入ることがわか りました。
小6	1モルという単位を初めて知りました。1モルの計算が難しくわかりません でした。あんな色々な分数の計算までできる電卓があることを初めて知 りました。電子配列をかくのが分かりやすかったです。
中2	元素記号の「水兵、リーベ、僕の船…」の覚え方は、中学生の私にとっ てすごく勉強になりました。中学の授業で使うときに活用します。 高度な計算ができる電卓を使って物質の質量や体積を細かく計算するの は、初めてみる機械であることもあり、難しかったです。初めての経験が できて楽しかったです。
中1	自然界には、93の元素があると聞いて、最大の元素数が180個までなの でその半分もあるんだなぁと思いました。電子の入り方にも規則性がある ことを知りました。
小4	難しくよくわからなかった。実験は楽しかった。