

新課程まとめ

希ガス → 貴ガス

貴重なガスということですかね！

個体から気体になるときは 昇華

気体から固体になるときは 凝華

まあ、液体から気体が蒸発、気体から液体が凝縮ですから

わかるような気がしますネ！

アルカリ土類金属にはBe（ベリリウム）と
Mg（マグネシウム）も入る。

水と反応しないし、（マグネシウムは熱水なら反応する）

炎色反応を示さない（白色色）ので、

いままで入れてもらってなかったが、同じ2族なので

入れることにしたらしい。

遷移元素はZn（亜鉛）Hg（水銀）などの
12族も含む

今まで典型元素だったのに、その前は、遷移元素だったり、

どっちなんだヨオ！と言いたくなる元素です。

アクリル系 → モダクリル系

ナニソレ？

融解塩電解 → 熔融塩電解

ムリヤリ溶かした塩の電解というイメージだから、
こっちの方が合ってるかもしれないですね。

エンタルピーとエントロピー

熱化学方程式がなくなり、エンタルピーとエントロピーが出てくる。

「エンタルピー」とはエネルギー変化の事で、

発熱反応は、発熱した分エネルギーがなくなるわけだが、

熱化学方程式では $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{NH}_3 + 92\text{ kJ}$

エンタルピーでは $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{NH}_3$; $\Delta H = -92\text{ kJ}$

エネルギーがマイナスになる。

ものごとはたいてい、ほっとけばエネルギーが減る傾向にある。

「エントロピー」とは要するに、乱雑さが増すことで、

ものごとはたいてい、ほっとけば乱雑さが増していく傾向にある。

部屋もそうだし、宇宙もそう。だから、「エンタルピー」がマイナス

で「エントロピー」がプラスなら起こりやすいが、そうでなければ、

2つのバランスで起こりやすさが決まる。

核酸はなくなるかもしれない → 生物におまかせ？

電池と電気分解の順序を逆にする。