

普通化学学习经验介绍（一）PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/90/2021_2022__E6_99_AE_E9_80_9A_E5_8C_96_E5_c58_90903.htm 这次普化考试一不小心，需要写一篇心得。想了半天，觉得也许可以说说两件事，一是如何在普通化学学习中更加牢固深刻地掌握知识，二是如何在考试中发挥自己的水平。首先，普通化学是化学大杂烩，知识覆盖面很广，不同章节有各自的特点、学习方法。比如：显而易见，热力学部分难点在概念，平衡部分难点在计算，二者由范特霍夫等温式相联系。这些内容，老师在绪论课上讲过，每开一章之前还要重述。这都不是废话，而是对学习方法的提示。难点不同，努力的立足点和侧重点也就不同。对以概念把握为难点的热力学等部分，思考是十分重要的。那时，我经常对着网站、论坛上的问题一连想几个小时；一连几个晚上，我们宿舍里的人都在进行激烈的争论。从考试结果来看，并不是每个人对概念都做到了充分掌握，尤其是对相图这样高度概括的科学语言，我们对它的理解都太肤浅。但是，在冥想和讨论中，我们最大的收获无疑是进一步了解并接受了这一部分的思考方式，使更加深入的思考与理解成为可能。因此，我觉得，理解基本概念，永远不会过多。对于计算，则有一个熟能生巧的过程。公式是必须熟练掌握的，可以考前背一背，也可以平常做题多用一用，但显然后者效果更好。公式是一个为了方便我们计算而得出的简单结论，不是为了加重我们负担而编制的条款。我往往只记一个公式的写法，而不过多地考虑其意义，所以，对于一个公式的多种变形，我总是记常数少的，以及物理意义容易

看出的，比如我从来不写 2.303 ... 而总是用 \ln ；0.693 不如 $\ln 2$ 看起来物理意义明确（但一定要根据自己的习惯）。自然的规律是统一的，公式们也就长得差不多，要么是幂次成比例，要么是对数关系，而后者多与能量有关且 RT 的位置固定，其实并不是很容易混淆。再有，建议大家与自己的计算器培养出深厚的感情。要充分开发其功能： \exp ， $1/x$ ， $10^{**}x$ ， $\lg x$ ， $e^{**}x$ ， $\ln x$ 都是常用的。计算熟练到一定程度以后，就不必大量重复，考前做一两道题找找感觉即可。至于考试发挥问题，首先是自信：努力学了，认真总结了，掌握较牢固了，就不会有大的失误。同时又不能自大，“想当然”是考场上最可怕的东西。做完计算题后要复查填空选择，因为这时思维很活跃，容易看出问题。那个写“平衡不动”的就是我，是在复查时一眼看到的。计算中心要关门，就到这儿吧。100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com