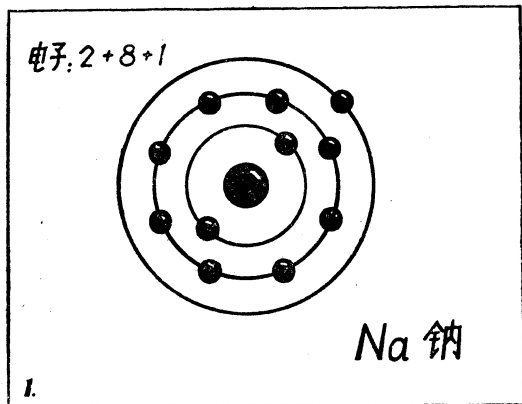
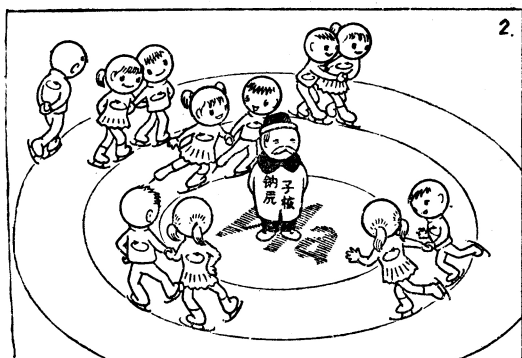


一个电子de故事(上)

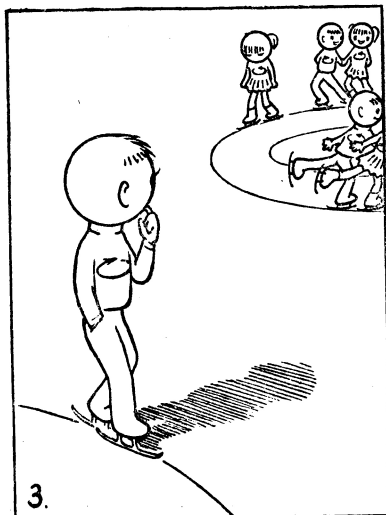
谢融 编文 诒献 画



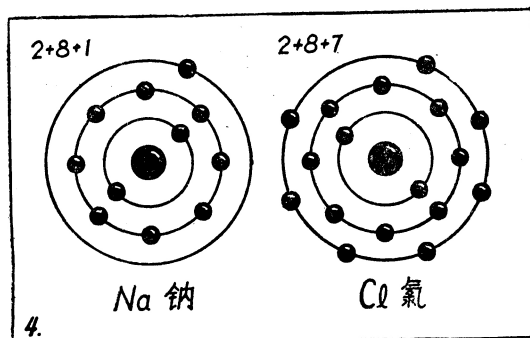
1. 钠原子外有十一个电子。



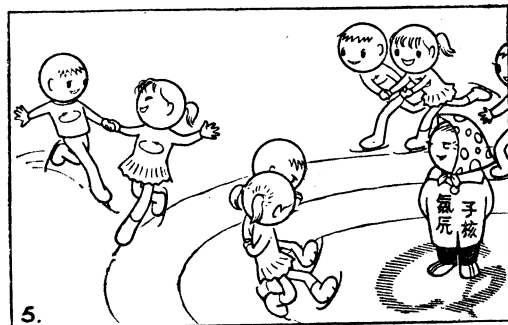
2. 十个都两两成对, 自旋方向互相相反。



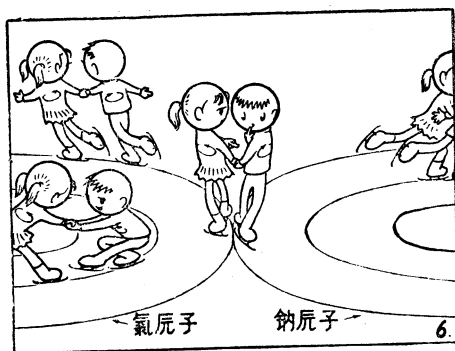
3. 只有一个外层电子孤零零, 它想找个朋友。



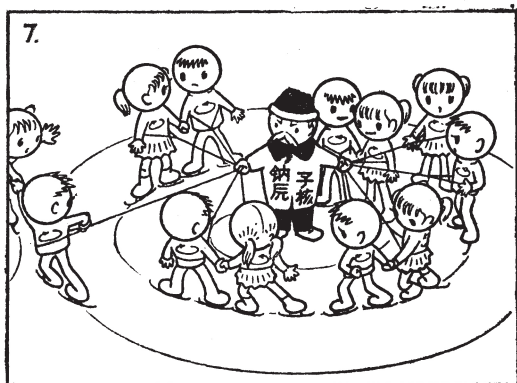
4. 那边一个氯原子的外层正巧有一个空位子, 它有四个外层电子朝一个方向自旋, 而朝相反方向的只有三个。



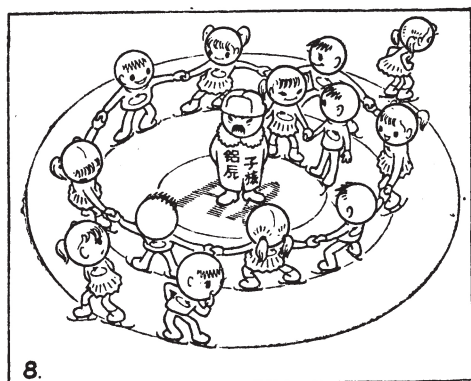
5. 钠中的电子只轻轻一跃, 就跳向氯原子。同它自旋相反的那位新伴侣高兴极了, 它们沿着轨道滑翔着。



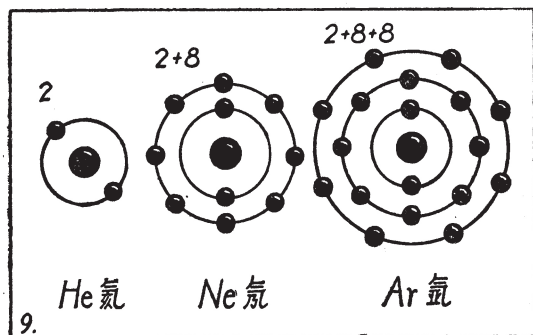
6. 新伴侣突然有点不高兴地问: “你离开的那个原子为什么现在还不走?”



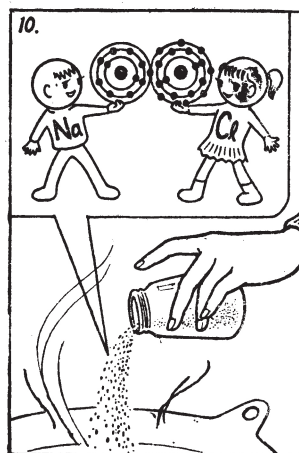
7. 因为钠原子的原子核带十一个正电荷,它总是希望拉住十一个电子。



8. 原子的电子卫队与原子核的意见总不一致,电子卫队们认为只要它们的数目足够把某几个壳层填满就行了。这个铝原子外层的三个电子填不满一个壳层,它们随时准备跳到别的原子轨道上去。



9. 惰性气体的电子卫队刚好是满壳层,因此电子卫队既没有成员想离开,也不接受新的成员。



10. 钠原子停靠在氯原子旁边就组成了食盐分子。