

五 元素周期表

据传， 门捷列夫 T为在一天内重新挠度1869年2月17日发现的，分类的
突出行为的相似之处在时间为表63种公知的化学元素
化学。他负责元素周期表的目前的形式。

5.1频率特性的

<p>该CLASSI ? 周期性元素的阳离子收集所有已知的化学元素。他们是 原子数量排序 Z 越来越大。</p> <p>该CLASSI ? 阳离子周期性亮点相似的分组的化学行为 项目通过 列 (我们谈论 家庭 元件)。</p> <p>在一个 在线 (或 期) 元素的化学性质定期更换。</p>

例子 :

李锂 ($Z=3$) , 的Na的钠 ($Z=11$) 和钾K ($Z=19$) 云集
第一列。这三个金属是密度小于水，它们是软的 (由切
刀) , 并且具有低熔融温度 (低于200 °C)。他们都是三个非常
反应VIS-à-VIS水与它们导致固体的氢氧化物，白色，半透明和
腐蚀性。他们是 家庭 的 碱金属。

毫克的镁 ($Z=12$) 钙Ca ($Z=20$) 锶 ($Z=38$) 和钡Ba ($Z=56$)
聚集在第二列。这些金属的 ? Amment猛烈地存在
氧气以形成 (固体的凝聚是通过提供高度离子结晶氧化物
静电相互作用)。他们是 家庭 的 碱土金属。

本 ? 氟F ($Z=9$) , 氯Cl ($Z=17$) BR溴 ($Z=35$) 和碘I ($Z=53$) 云集
柱17.这些是存在的元素以分子形式X₂ 下 $p=1$ 巴和温度
如常。它们与钠相关联，以形成高度离子的固体。他们是 家庭 的
卤素。

氧气 ($Z=8$) **硫** ($Z=16$) **硒** ($Z=34$) 和 **Te** ($Z=52$) 是聚集在塔16它们是 家庭 的 硫族元素。

氦 ($Z=2$) **氖** ($Z=10$) **氩** ($Z=18$) **氪** ($Z=36$) 和 **氙** ($Z=54$) 聚集在塔18这些是惰性的，即它们不作出反应当与另一种化学物质接触。他们是 家庭 的 稀有气体 (或稀有气体)。

5.2金属，非金属和金属

人物 金属 的一个元件的与特定的物理特性有关：

金属闪亮强，

它们具有良好的导电性和导热性；

它们是可延展的材料 (片材可以通过轧制获得)；

它们是韧性材料 (能够获得LS)；

其电阻率与温度成比例；

金属氧化物是不挥发的，并具有高的熔融温度。

金属和非金属 在CLASSI ? 阳离子期刊都有明确分开。这两者之间集团包括 非金属。他们有金属和非金属的迥然属性：他们是有光泽的固体，发脆，且比金属不如传导性能。在CLASSI ? 元素周期表，金属字符通常由右至左的线上增加 (或期)，向上和向下的列。