

化学基本概念和原理二：物质结构的初步知识 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

[https://www.100test.com/kao\\_ti2020/95/2021\\_2022\\_\\_E5\\_8C\\_96\\_E5\\_AD\\_A6\\_E5\\_9F\\_BA\\_E6\\_c64\\_95667.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/95/2021_2022__E5_8C_96_E5_AD_A6_E5_9F_BA_E6_c64_95667.htm) 【提示】知识体系：

原子构成 化合物的形成 化合价 (一) 原子结构【说明】  
质子中子电子电性带正电不带电带负电电量101质量(千克)  
)  $1.6726 \times 10^{-27}$   $1.6748 \times 10^{-27}$   $9.1096 \times 10^{-31}$  相对质量11约为0 (二) 离子化合物和共价化合物 离子化合物共价化合物定义由阴、阳离子相互作用而构成的化合物以共用电子对形成分子的化合物代表物碱性氧化物 ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ) 盐 ( $\text{CuSO}_4$ ) 碱 [ $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ] 双原子分子单质 ( $\text{H}_2$ ) 酸 ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) 酸性氧化物 ( $\text{CO}_2$ ) 定义一种元素一定数目的原子与其它元素一定数目的原子化合的性质,叫这种元素的化合价数值 在离子化合物里,元素化合价的数值,就是这种元素的一个原子得或失电子的数目。 在共价化合物中,元素化合价的数值,就是这种元素的一个原子跟其它元素形成共用电子对的数目正负原子失电子显正价,得电子显负价。 共价化合物中电子对偏向的一方显负价,电子对偏离的一方显正价原则在化合物中正负化合价代数和等于零。在单质分子里,元素的化合价为零。表示法在元素符号的正上方表示出正负价。(即正负号在前,价数在后。(三)化合价 (四) 常见元素和原子团化合价(元素化合价)见附录 符号常见化合价符号常见化合价  $\text{NH}_4^+$   $\text{SO}_4^{2-}$   $\text{OH}^-$   $\text{CO}_3^{2-}$   $\text{NO}_3^-$   $\text{PO}_4^{3-}$  原子量分子量(式量)定义以一种碳原子的质量的 $1/12$ 作为标准,其它原子的质量跟它相比较所得的数值就是该种原子的原子量一个分子中各原子的原子量的总和要点 原子量是一种比值,无单位。 原

子量 质子数 中子数无单位  $\text{KClO}_3$ 的式量  $=39 + 35.5 + 16 \times 3 = 122.5$   
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](http://www.100test.com)