

SAT 化学词汇 (3)

Chapter 3

adjacent molecule 相邻的分子

amide 酰胺 (含 $-\text{CONH}_2$ 基)

ammonia 氨 atmosphere 大气层 atomic orbital 原子轨道

attractive force 吸引力 biochemical compound 生化化合物

boiling point 沸点

bond angle 键角 (与同一原子连接的两个键之间的角度)

bond enthalpy

bond length 键长 (分子中两个原子核间的平衡距离)

bonding pair 成键电子对 brine 盐水 brittle 脆的

building-block (=monomer unit) 单体 (聚合物中最简单的重复结构单元)

catalyst 催化剂 (能改变反应速度而它本身的组成和质量在反应前后保持不变的物质)

chemical bonding 化学键 (分子或晶体中, 原子或离子之间直接的、主要的和强烈的相互作用称为化学键)

chemical bonding and structure 化学键及结构

chloride 氯化物

cleavage 裂开

condense 浓缩

conduct electricity 导电

covalent compound 共价化合物

crystal 晶体

crystal lattice 晶格

crystal plane 晶体平面

crystalline solid 晶状固体

cyclohexane 环己胺

dative covalent bond= coordinate bond 配位键

decomposition 离解

density 密度

dipole-dipole force 取向力

dot-and-cross diagram 电子式，点叉式

double bond 双键

double helix 双螺旋

ductile 可塑性，易变形的，可延展的

electric dipole 电偶极子（一对相距极近，符号相反、数值相等的电荷所形成的体系）

electrical insulator 电绝缘体

electrical transformer 变压器

electronegativity 电负性（原子或基团吸引并持留价电子的能力）

electron-pair 电子对

electron-pair repulsion theory 电子对互斥理论 (是利用中心原子
周圍電子的排斥理論來預測的分子及離子 (去除金屬部分) 的形狀)

electrostatic attraction 静电吸引 (引力)

emerald 翡翠

enthalpy change of vaporization 蒸发焓

ethane 乙烷

ethanol 乙醇, 又叫酒精

evaporation 蒸发

fabric 布,

fibre 纤维

fibrous 纤维状的

formation of ions 离子的形成

gaseous state 气态 gemstone 宝石

graphite 石墨

haemoglobin 血红蛋白

hard 硬的

high-density poly(ethene) 高密度聚乙烯

hydrated ion 水合离子 (与水结合而成, 如 H_3O^+)

hydrogen bond 氢键 (氢键是由于与电负性极强的元素如氟、氧等相结合的氢
原子和另一分子中电负性极强的原子间所产生的引力而形成)

insoluble 不溶