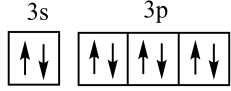
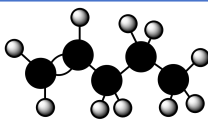
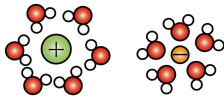
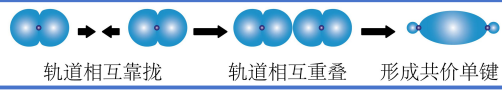
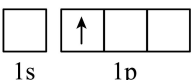
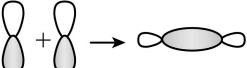
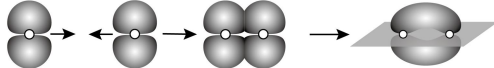
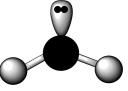
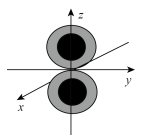
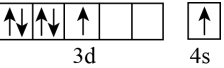
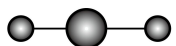
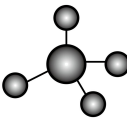
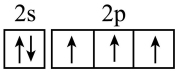
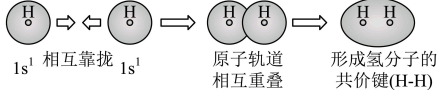


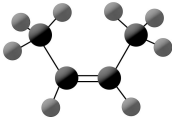
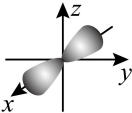
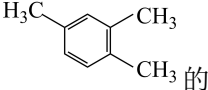
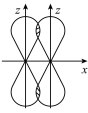
化学用语正误判断

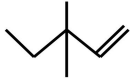
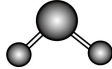
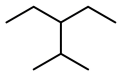
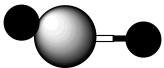
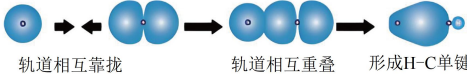
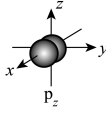
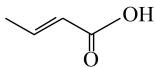
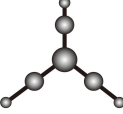
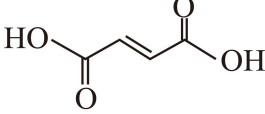
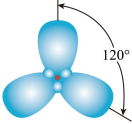
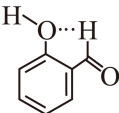
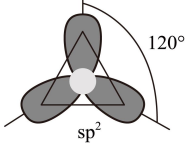
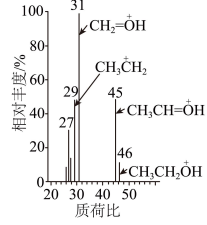
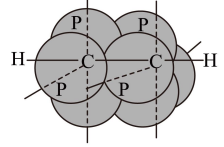
$2s^2 2p^4$	${}^{14}_6\text{C}$	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2$	$\text{H}:\ddot{\text{O}}:\text{H}$
基态 S 原子的电子排布式	质量数为 14 的碳原子	乙烯的结构简式	H_2O 的电子式
$3d^2$	$\cdot\ddot{\text{O}}:\text{H}$		${}^8\text{O}$
基态 Ti 的价电子排布式	$\cdot\text{OH}$ 的电子式	H_2O 的 VSEPR 模型	O 的一种核素
$\text{K}^+ [\cdot\text{Br}]^-$	$[\text{CH}=\text{CH}]_n$	平面三角形	2-甲基-2-丁烯
KBr 的电子式	聚乙炔的结构简式	SO_3^{2-} 的空间结构	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$ 的名称
$\text{H}^+ \left[:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}: \right]^{2-} \text{H}^+$			$\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$
H_2O_2 的电子式	CH_4 分子的球棍模型	Al^{3+} 的结构示意图	乙炔的结构式
	$\text{H}:\text{P}:\text{H}$ H 和 $\text{H}:\ddot{\text{S}}:\text{H}$		${}^{12}_6\text{C}$ 、 ${}^{13}_6\text{C}$ 和 ${}^{14}_6\text{C}$
Ca^{2+} 和 Cl^- 的最外层电子排布图均为	PH_3 和 H_2S 的电子式	$\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ 的分子结构模型	同位素
$\text{Na}^+ [\cdot\ddot{\text{O}}:\text{H}]^-$	$\begin{array}{c} -\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$		$:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{C}}:\ddot{\text{O}}:$
NaOH 的电子式	异丙基的结构简式	NaCl 溶液中的水合离子	CO_2 的电子式
			
Cl_2 分子中 σ 键的形成		Cl_2 中共价键的电子云图	NH_3 的空间填充模型

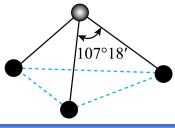
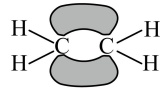
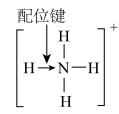
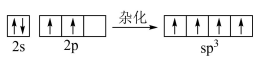
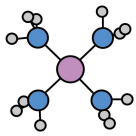
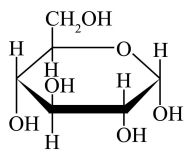
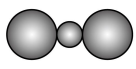
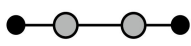
化学用语正误判断

	2-甲基苯酚		
3,3-二甲基戊烷的键线式	 的系统命名	O ₃ 分子的球棍模型	激发态 H 原子的轨道表示式
	$\cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot + \cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot \rightarrow :\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{Cl}}:$		
p-p π 键形成的轨道重叠示意图	用电子式表示 Cl ₂ 的形成	用电子云轮廓图示意 p-p π 键的形成	
$n\text{H}_2\text{N}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH}_2 + n\text{HO}-\text{C}(=\text{O})-\text{C}_6\text{H}_4-\text{C}(=\text{O})-\text{OH} \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{H}-\left[\text{N}(\text{C}_6\text{H}_4)\text{N}(\text{C}(=\text{O})\text{C}_6\text{H}_4\text{C}(=\text{O}))\right]_n\text{OH} + (2n-1)\text{H}_2\text{O}$			
制备芳纶纤维凯芙拉			
$^{18}_8\text{O}$		$\text{K}^\times + \cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot \rightarrow \text{K}^+[\ddot{\text{Cl}}:]^-$	2-甲基-4-乙基戊烷
中子数为 10 的氧原子	SO ₂ 的价层电子对互斥(VSEPR)模型	用电子式表示 KCl 的形成过程	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$ 的名称
			
2p _z 电子云图	基态 ²⁴ Cr 原子的价层电子轨道表示式	H ₂ S 分子的球棍模型	AlCl ₃ 的价层电子对互斥模型
$\text{K} \cdot \ddot{\text{I}} \cdot$	3-甲基戊烷	$\text{H}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{Cl}}:$	
KI 的电子式	CH ₃ CH(CH ₂ CH ₃) ₂ 的名称	HClO 的电子式	基态 N 原子的价层电子排布图
$\text{K}^\times + \cdot\ddot{\text{S}}\cdot + \text{K}^\times \rightarrow \text{K}^+[\ddot{\text{S}}:]^{2-}\text{K}^+$			
用电子式表示 K ₂ S 的形成	H ₂ O 的空间填充模型	用电子云轮廓图表示 H-H 的 s-s σ 键形成的示意图	

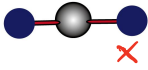
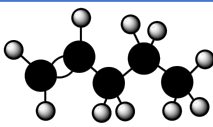
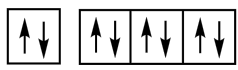
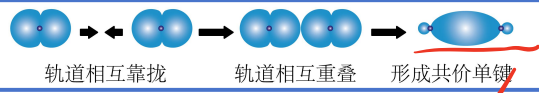
化学用语正误判断

$\begin{array}{c} :\text{Cl}: \\ :\text{Cl}:\text{B}:\text{Cl}: \\ :\text{Cl}: \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{HO}-\text{B}-\text{OH} \end{array}$	$n\text{H}_2\text{N}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}_2+2n\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H} \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{H}-\text{[OCH}_2\text{NHC(=O)NHCH}_2\text{]}_n\text{OH}+n\text{H}_2\text{O}$	
BCl_3 的电子式	B(OH)_3 的结构简式	用化学方程式表示尿素与甲醛制备线型脲醛树脂	
$\text{HC}\equiv\text{CH}$		$\begin{array}{ c c c c } \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & & \\ \hline 3s & 3p & & \end{array}$	$\text{Na}^+[\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}]^{2-}\text{Na}^+$
乙炔的结构简式	顺-2-丁烯的分子结构模型	基态 Si 原子的价层电子的轨道表示式	Na_2O_2 的电子式
CH_3COH	$\text{Ca}^{2+}[\text{:C}\ddot{\text{:}}\text{:C}\text{:}]^{2-}$	$[\text{Ar}]4s^24p^5$	$\begin{array}{ c c c c } \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow \\ \hline 1s & 2s & 2p & \end{array}$
乙醛的结构简式	CaC_2 的电子式	基态溴原子的电子排布式	基态氧原子的轨道表示式
	$3d^94s^2$		
基态铍原子最高能级的电子云轮廓图	基态 Cu 原子的价电子排布式	SO_3 的 VSEPR 模型	H_2 分子中 σ 键的电子云轮廓图
$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ [\text{H}:\text{N}:\text{H}]^+\text{Cl}^- \\ \\ \text{H} \end{array}$	平面三角形	$\begin{array}{ c c c c c c } \hline 4s & 3d & & & & \\ \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow \\ \hline \end{array}$	1, 3, 4-三甲苯
NH_4Cl 的电子式为	CO_3^{2-} 的空间结构	基态铜原子价电子的轨道表示式	 的系统命名
		$\begin{array}{ c c c c c c } \hline 3d & 4s & & & & \\ \hline \uparrow & \uparrow & \uparrow & \uparrow & \uparrow & \uparrow \\ \hline \end{array}$	$\text{H}^+[\text{:}\ddot{\text{S}}\text{:}]^{2-}\text{H}^+$
甲烷分子的空间填充模型	Cl_2 中两个氯原子形成共价键, 轨道重叠示意图	Fe^{2+} 基态价层电子轨道表示式	H_2S 的电子式

		3-异丙基戊烷	
3, 3-二甲基-1-戊烯的键线式	乙烯分子中 C 原子的杂化轨道示意图	 的名称	SO ₂ 的 VSEPR 模型
		 轨道相互靠拢 轨道相互重叠 形成H-C单键	
SO ₂ 的球棍模型	晶体 SiO ₂ 的微观投影图	CH ₄ 分子中 σ 键的形成	
[Ar]4s ² 4p ³	存在顺反异构体		$2\cdot\ddot{\text{O}}\cdot + \cdot\dot{\text{C}}\cdot \rightarrow :\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{C}}:\ddot{\text{O}}:$
基态 As 原子的核外电子排布式	有机化合物 	基态镁原子价层电子的电子云轮廓图	用电子式表示 CO ₂ 的形成过程
$[\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}]^- \text{Ca}^{2+} [\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}]^-$			
CaO ₂ 的电子式	H ₃ BO ₃ 的球棍模型	顺丁烯二酸的结构简式	N ₂ 中 σ 键的原子轨道的电子云图形
$\text{H}:\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{O}}:$			$[\text{:}\ddot{\text{O}}:\text{H}]^-$
HClO 的电子式	sp ² 杂化轨道示意图	邻羟基苯甲醛的分子内氢键	羟基的电子式
$\text{Na}\times + \cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot \longrightarrow \text{Na}^+ [\text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:}]^-$			
用电子式表示 NaCl 的形成过程	SO ₃ 中心原子杂化轨道空间分布示意图	乙醇分子的红外光谱图	乙炔分子中 π 键

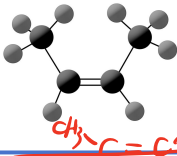
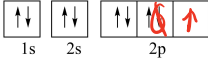
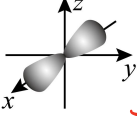
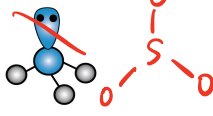
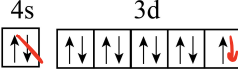
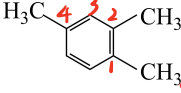
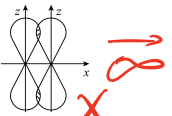
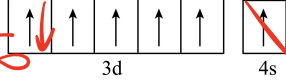
		$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ & \\ \text{H}:\text{C}: & \text{N}:\text{H} \\ & \\ \text{H} & \end{array}$	2, 4, 4-三甲基戊烷
H ₂ 中 σ 键电子云	AlCl ₃ 的空间结构	CH ₃ NH ₂ 的电子式	(CH ₃) ₃ CCH ₂ CH(CH ₃) ₂ 的系统命名
		$2\text{Na} \cdot + \cdot \ddot{\text{S}} \cdot \rightarrow \text{Na}:\ddot{\text{S}}:\text{Na}$	
环氧戊烷	乙烯分子中的 π 键	用电子式表示 Na ₂ S 的形成过程	
	$\text{H}-\text{N}-\text{H} \cdots \text{O}-\text{H}$ H H	$\left[\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} & & \text{CH}_2 \\ & \backslash & / \\ & \text{C}=\text{C} \\ & / & \backslash \\ \text{CH}_3 & & \text{H} \end{array} \right]_n$	
NH ₄ ⁺ 中的配位键可表示为	氨水中 NH ₃ 与 H ₂ O 分子间氢键主要形式	反式聚异戊二烯的结构简式	Cl ₂ 分子中共价键电子云轮廓图
		$\text{NaHSO}_4 = \text{Na}^+ + \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$	$\text{KClO}_3 + 6\text{HCl} = \text{KCl} + 3\text{Cl}_2 \uparrow + 3\text{H}_2\text{O}$ 失 6×e ⁻ 得 1×6e ⁻
用轨道表示式表示石墨烯中 C 原子的杂化	O ₃ 的价层电子对互斥 (VSEPR) 模型	NaHSO ₄ 在水中的电离	用双线桥表示电子转移的方向和数目
		$\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$	
H ₂ O 的球棍模型	[Cu(NH ₃) ₄] ²⁺ 的球棍模型	甘氨酸的结构简式	葡萄糖的一种环状结构简式
SiC		$\text{F}-\text{H} \cdots \text{F}-\text{H} \cdots \text{F}-\text{H} \cdots \text{F}-\text{H}$	
碳化硅的分子式	CO ₂ 的比例模型	固体 HF 中的链状结构	H ₂ O ₂ 的球棍模型
$\text{CuO} + \text{H}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ 2e ⁻			
用单线桥表示 H ₂ 还原 CuO 反应中电子的转			

化学用语正误判断

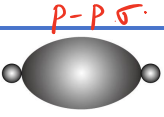
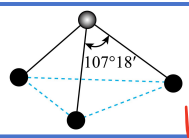
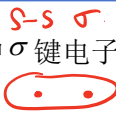
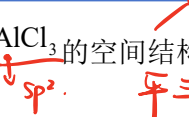
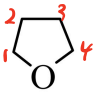
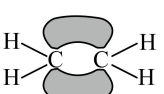
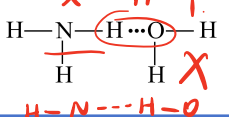
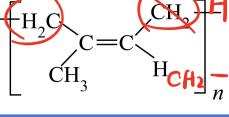
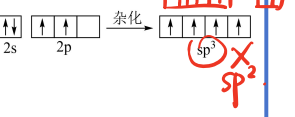
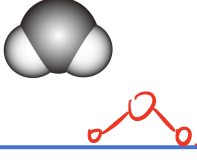
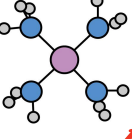
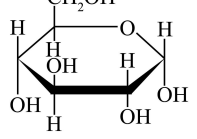
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ $2s^2 2p^4$	$^{14}_6\text{C}$ 质量数 14 碳原子	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ 乙烯的结构简式	$\text{H}:\ddot{\text{O}}:\text{H}$ H_2O 的电子式
基态 S 原子的电子排布式 $3d^2 4s^2$	$\cdot\ddot{\text{O}}:\text{H}$ OH 的电子式	 H ₂ O 的 VSEPR 模型	$^{16}_8\text{O}$ O 的一种核素
基态 Ti 的价电子排布式 $3d^2 4s^2$	$[\text{CH}=\text{CH}]_n$ 聚乙炔的结构简式	平面三角形 SO ₃ ²⁻ 的空间结构	2-甲基-2-丁烯 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$
$\text{K}^+[:\ddot{\text{Br}}:]^-$ KBr 的电子式	 CH ₄ 分子的球棍模型	$\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$ 乙炔的结构式	$\text{H}^+[:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}:]^{2-}\text{H}^+$ H ₂ O ₂ 的电子式
$\text{H}^+[:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}:]^{2-}\text{H}^+$ H ₂ O ₂ 的电子式	$\text{H}:\ddot{\text{P}}:\text{H}$ 和 $\text{H}:\ddot{\text{S}}:\text{H}$ PH ₃ 和 H ₂ S 的电子式	 CH ₂ =CHCH ₂ CH ₂ CH ₃ 的分子结构模型	$^{12}_6\text{C}$ 、 $^{13}_6\text{C}$ 和 $^{14}_6\text{C}$ 互为同位素
3s 3p 	$\text{Na}^+[:\ddot{\text{O}}:\text{H}]^-$ NaOH 的电子式	 Cl ₂ 分子中 σ 键的形成	$\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$ 乙炔的结构式
Ca^{2+} 和 Cl^- 的最外层电子排布图均为	NaCl 溶液中的水合离子	 Cl ₂ 中共价键的电子云图	$\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$ 乙炔的结构式
$\text{Na}^+[:\ddot{\text{O}}:\text{H}]^-$ NaOH 的电子式	异丙基的结构简式	 NH ₃ 的空间填充模型	$\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$ 乙炔的结构式
$\text{Na}^+[:\ddot{\text{O}}:\text{H}]^-$ NaOH 的电子式	异丙基的结构简式	 NH ₃ 的空间填充模型	$\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$ 乙炔的结构式

化学用语正误判断

	2-甲基苯酚		
3,3-二甲基戊烷的键线式		O ₃ 分子的球棍模型	激发态 H 原子的轨道表示式
	$\cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot + \cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot \rightarrow :\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{Cl}}:$		
p-p π 键形成的轨道重叠示意图	用电子式表示 Cl ₂ 的形成	用电子云轮廓图示意 p-p π 键的形成	
$n\text{H}_2\text{N}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH}_2 + n\text{HO}-\text{C}(=\text{O})-\text{C}_6\text{H}_4-\text{C}(=\text{O})-\text{OH} \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{H}-\left[\text{NH}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH}-\text{C}(=\text{O})-\text{C}_6\text{H}_4-\text{C}(=\text{O})\right]_n-\text{OH} + (2n-1)\text{H}_2\text{O}$ 制备芳纶纤维凯芙拉			
¹⁸ ₈ O		$\text{K}^\times + \cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot \rightarrow \text{K}^+[\times\ddot{\text{Cl}}:]^-$	2-甲基-4-乙基戊烷
中子数为 10 的氧原子	SO ₂ 的价层电子对互斥(VSEPR)模型	用电子式表示 KCl 的形成过程	CH ₃ CHCH ₂ CHCH ₃ CH ₃ CH ₂ CH ₃
2p _z 电子云图	基态 ²⁴ Cr 原子的价层电子轨道表示式	H ₂ S 分子的球棍模型	AlCl ₃ 的价层电子对互斥模型
$\text{K}^+ \cdot \ddot{\text{I}} \cdot \rightarrow \text{K}^+[\times\ddot{\text{I}}:]^-$	3-甲基戊烷	$\text{H}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{Cl}}:$	
KI 的电子式	CH ₃ CH(CH ₂ CH ₃) ₂ 的名称	HClO 的电子式	基态 N 原子的价层电子排布图
$\text{K}^\times + \cdot\ddot{\text{S}}\cdot + \cdot\ddot{\text{S}}\cdot \rightarrow \text{K}^+[\times\ddot{\text{S}}:]_2^- \text{K}^+$			
用电子式表示 K ₂ S 的形成	H ₂ O 的空间填充模型	用电子云轮廓图表示 H-H 的 s-s σ 键形成的示意图	

$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:} \\ \text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:B:}\ddot{\text{Cl}}\text{:} \\ \text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{HO}-\text{B}-\text{OH} \end{array}$	$n\text{H}_2\text{N}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}_2 + 2n\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H} \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{H}-\text{O}-\text{CH}_2-\text{NHCNHCH}_2-\text{O}-\text{H} \quad (n-1) \text{H}_2\text{O}$ 可直接看0.	
BCl ₃ 的电子式	B(OH) ₃ 的结构简式	用化学方程式表示尿素与甲醛制备线型脲醛树脂	
HC≡CH			Na ⁺ [:Ö:Ö:] ²⁻ Na ⁺
乙炔的结构简式	顺-2-丁烯的分子结构模型	基态Si原子的价层电子的轨道表示式	Na ₂ O ₂ 的电子式
CH ₃ COH	Ca ²⁺ [:C::C:] ²⁻	[Ar]4s ² 4p ⁵	
乙醛的结构简式	CaC ₂ 的电子式	基态溴原子的电子排布式	基态氧原子的轨道表示式
	3d ⁹ 4s ²		
基态铍原子最高能级的电子云轮廓图	基态Cu原子的价电子排布式	SO ₃ 的VSEPR模型	H ₂ 分子中σ键的电子云轮廓图
$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ [\text{H}:\ddot{\text{N}}:\text{H}]^+ \\ \\ \text{H} \end{array} \quad [\text{Cl}]^-$	平面三角形		1, 2, 4-三甲苯
NH ₄ Cl的电子式为	CO ₃ ²⁻ 的空间结构	基态铜原子价电子的轨道表示式	
			H ⁺ [:S:] ²⁻ H ⁺
甲烷分子的空间填充模型	Cl ₂ 中两个氯原子形成共价键，轨道重叠示意图	Fe ²⁺ 基态价层电子轨道表示式	H ₂ S的电子式

		3-异丙基戊烷 2-甲基-3-乙基戊烷	
3, 3-二甲基-1-戊烯的键线式	乙烯分子中 C 原子的杂化轨道示意图 $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ sp^2		SO_2 的 VSEPR 模型
			形成 H-C 单键
SO_2 的球棍模型	晶体 SiO_2 的微观投影图	CH_4 分子中 σ 键的形成 sp^3	$\text{s}-\text{sp}^3$ σ
$[\text{Ar}]4\text{s}^24\text{p}^3$ 3d^{10}	存在顺反异构体		$2\cdot\ddot{\text{O}}\cdot + \cdot\text{C}\cdot \rightarrow \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}\ddot{\text{C}}\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}$ $\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}\text{:}\text{C}\text{:}\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}$
基态 As 原子的核外电子排布式	有机化合物 	基态镁原子价层电子的电子云轮廓图 3s^2	用电子式表示 CO_2 的形成过程
$[\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}]^- \text{Ca}^{2+} [\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}]^-$ $\text{Ca}^{2+} [\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}]^{2-}$			
CaO_2 的电子式 O_2^{2-}	H_3BO_3 的球棍模型	顺丁烯二酸的结构简式 K	N_2 中 σ 键的原子轨道的电子云图形 $\text{P}-\text{P}$
$\text{H}:\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{O}}:$ $\text{H}:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{Cl}}:$			$[\text{:}\ddot{\text{O}}:\text{H}]^- \text{OH}^-$ 氢键
HClO 的电子式	sp^2 杂化轨道示意图 120°	邻羟基苯甲醛的分子内 氢键 $\text{O} \cdots \text{H}-\text{O}$	羟基的电子式 $\cdot\ddot{\text{O}}:\text{H}$
$\text{Na}\cdot + \cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot \rightarrow \text{Na}^+[\text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:}]^-$			
用电子式表示 NaCl 的形成过程	SO_3 中心原子杂化轨道空间分布示意图 $3 + \frac{6 \times 3}{2} = 6$ sp^2	乙醇分子的红外光谱图 质谱图	乙炔分子中 π 键 $\text{CH}\equiv\text{CH}$ sp

		$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ & \\ \text{H}:\text{C}: & \text{N}:\text{H} \\ & \\ \text{H} & \end{array}$	2, 4, 4 三甲基戊 1, 2, 3 烷 $\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{C}$ 3)2 的系统命名
H_2 中 σ 键电子云 	AlCl_3 的空间结构 	CH_3NH_2 的电子式 	$(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ 的系统命名
		$2\text{Na} \cdot + \cdot \ddot{\text{S}} \cdot \rightarrow \text{Na}:\ddot{\text{S}}:\text{Na}$ $\text{Na}^+ [\ddot{\text{S}}:]^{2-} \text{Na}^+$	
环氧戊烷	乙烯分子中的 π 键	用电子式表示 Na_2S 的形成过程	
			
NH_4^+ 中的配位键可表示为	氨水中 NH_3 与 H_2O 分子间氢键主要形式	顺式聚异戊二烯的结构简式	Cl_2 分子中共价键电子云轮廓图
		$\text{NaHSO}_4 = \text{Na}^+ + \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$	$\text{KClO}_3 + 6\text{HCl} = \text{KCl} + 3\text{Cl}_2 \uparrow + 3\text{H}_2\text{O}$ 失 $6e^-$ 得 $1 \times 6e^-$
用轨道表示式表示石墨烯中 C 原子的杂化	O_3 的价层电子对互斥 (VSEPR) 模型	NaHSO_4 在水中的电离	用双线桥表示电子转移的方向和数目
		$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	
H_2O 的球棍模型	$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ 的球棍模型	甘氨酸的结构简式	葡萄糖的一种环状结构简式
SiC 化学式		$\text{F}-\text{H} \cdots \text{F}-\text{H} \cdots \text{F}-\text{H} \cdots \text{F}-\text{H}$	
碳化硅的分子式	CO_2 的比例模型 $r_{\text{C}} > r_{\text{O}}$	固体 HF 中的链状结构	H_2O_2 的球棍模型
$\text{CuO} + \text{H}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ 用单线桥表示 H_2 还原 CuO 反应中电子的转移			