

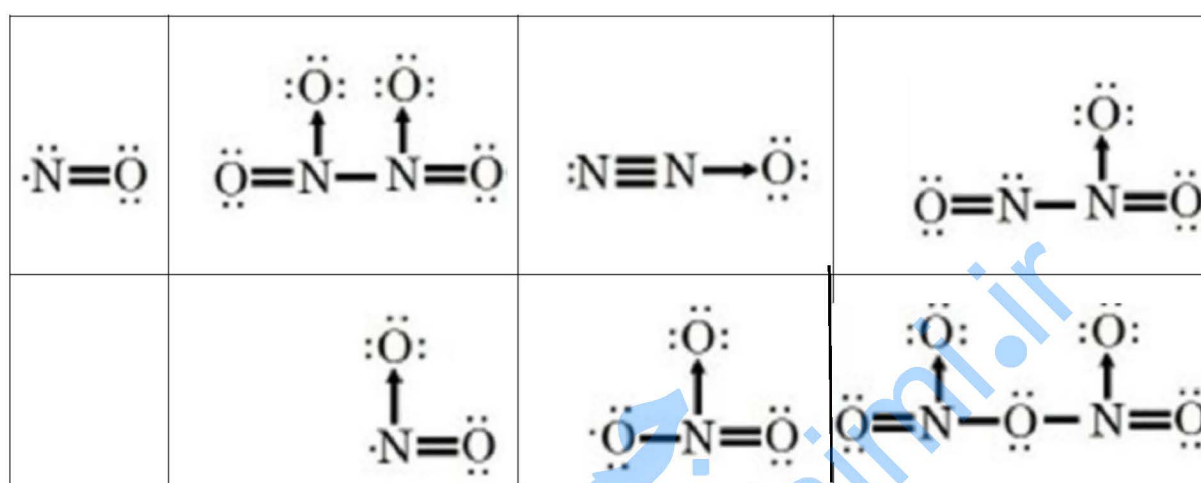
۱- ساختار لوئیس ترکیباتی که پیوند یگانه دو گانه و سه گانه در ساختار خود دارند

$\text{:}\ddot{\text{F}}-\text{Be}-\ddot{\text{F}}\text{:}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \text{:}\ddot{\text{Cl}}-\text{Be}-\ddot{\text{Cl}}\text{:} \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{Cl}}-\text{Al}-\ddot{\text{Cl}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \text{:}\ddot{\text{Br}}-\text{Al}-\ddot{\text{Br}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{Br}}\text{:} \end{array}$
$\text{:}\ddot{\text{Br}}-\ddot{\text{Br}}\text{:}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \text{H}-\text{B}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{F}}-\text{B}-\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \text{H}-\text{Be}-\text{H} \\ \text{O} \end{array}$
$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\ddot{\text{Br}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{Br}}\text{:} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{Cl}}-\text{C}-\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{Cl}}-\text{C}-\ddot{\text{Cl}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{Cl}}\text{:} \end{array}$
$\text{:}\ddot{\text{Cl}}-\ddot{\text{O}}-\ddot{\text{Cl}}\text{:}$	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{Br}}-\text{C}-\ddot{\text{Br}}\text{:} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{Br}}\text{:} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\ddot{\text{I}}\text{:} \\ \\ \text{H} \end{array}$
$\text{H}-\ddot{\text{Cl}}\text{:}$	$\text{H}-\ddot{\text{S}}-\text{H}$	$\text{H}-\ddot{\text{O}}-\ddot{\text{O}}-\text{H}$	$\text{H}-\ddot{\text{O}}-\text{H}$

$\begin{array}{c} \text{H}-\ddot{\text{N}}-\ddot{\text{N}}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} :\ddot{\text{Cl}}-\ddot{\text{N}}-\ddot{\text{Cl}}: \\ \\ :\ddot{\text{Cl}}: \end{array}$	$:\ddot{\text{I}}-\ddot{\text{I}}:$	$\text{H}-\ddot{\text{F}}:$
$:\ddot{\text{F}}-\ddot{\text{O}}-\ddot{\text{F}}:$	$\begin{array}{c} :\ddot{\text{F}}-\ddot{\text{P}}-\ddot{\text{F}}: \\ \\ :\ddot{\text{F}}: \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}-\ddot{\text{N}}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}-\ddot{\text{N}}-\ddot{\text{Br}}: \\ \\ \text{H} \end{array}$
$:\ddot{\text{F}}-\ddot{\text{S}}-\ddot{\text{F}}:$	$\begin{array}{c} :\ddot{\text{Cl}}-\ddot{\text{S}}-\ddot{\text{Cl}}: \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}-\ddot{\text{P}}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} :\ddot{\text{F}}-\ddot{\text{P}}-\ddot{\text{F}}: \\ \\ :\ddot{\text{F}}: \end{array}$
$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{Si}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ :\ddot{\text{I}}-\text{Si}-\ddot{\text{I}}: \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} :\ddot{\text{F}}: \\ \\ :\ddot{\text{F}}-\text{Si}-\ddot{\text{F}}: \\ \\ :\ddot{\text{F}}: \end{array}$	$\begin{array}{c} :\ddot{\text{Cl}}: \\ \\ \ddot{\text{Cl}}-\text{Si}-\ddot{\text{Cl}}: \\ \\ :\ddot{\text{Cl}}: \end{array}$
$\begin{array}{c} :\ddot{\text{Cl}}: \\ \\ :\ddot{\text{Cl}}-\text{C}=\ddot{\text{O}} \end{array}$	$\ddot{\text{O}}=\text{C}=\ddot{\text{O}}$	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}=\ddot{\text{S}} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}=\ddot{\text{O}} \end{array}$
$:\ddot{\text{Cl}}-\ddot{\text{N}}=\ddot{\text{O}}$	$:\text{N}\equiv\text{N}:$	$\text{H}-\text{C}\equiv\text{N}:$	$\ddot{\text{S}}=\text{C}=\ddot{\text{S}}$
			$\ddot{\text{O}}=\ddot{\text{O}}$

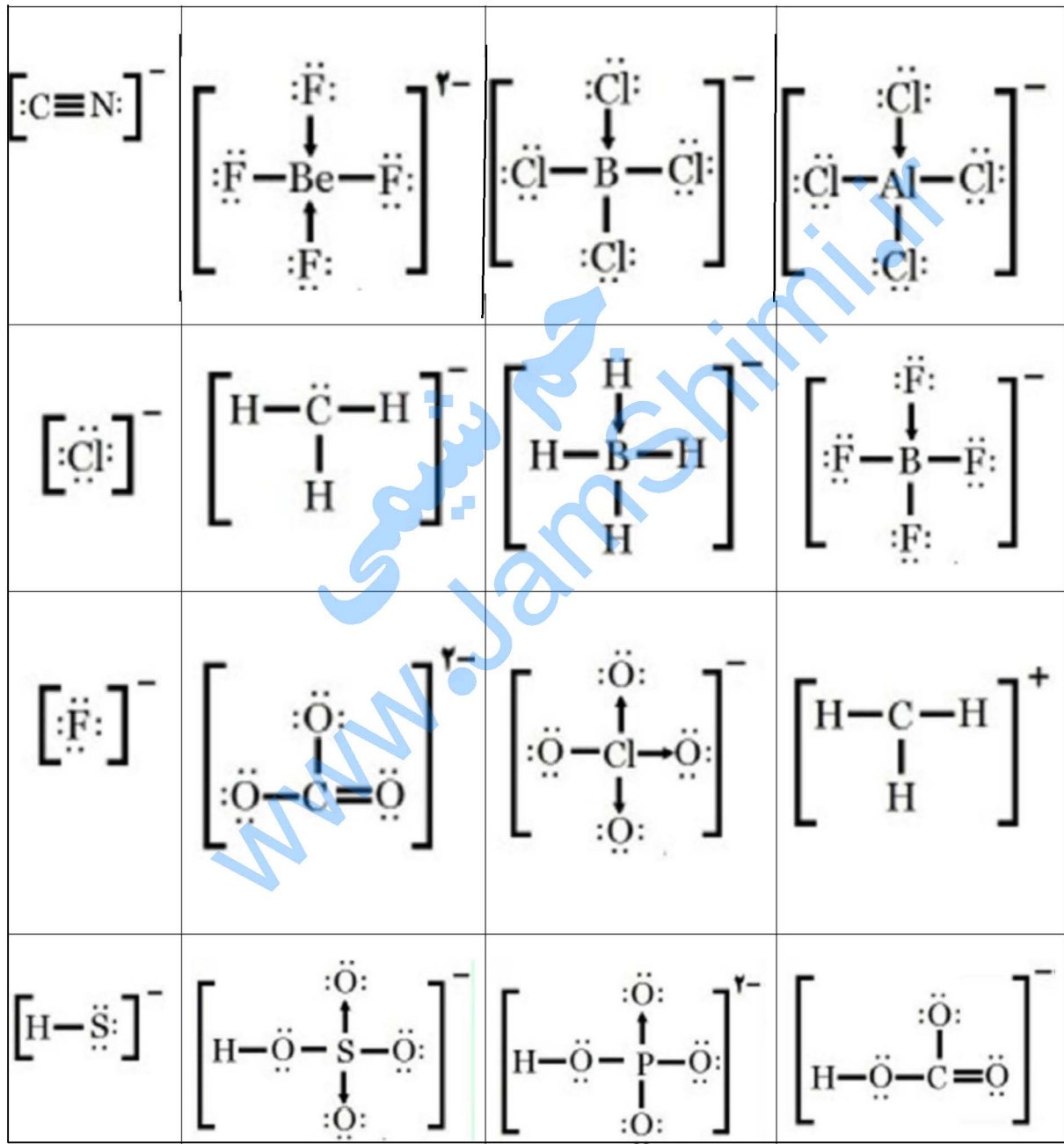
۲- ترکیباتی که در ساختار لوئیس خود پیوند داتیو یا بدون رسیدن به هشتایی پایدار

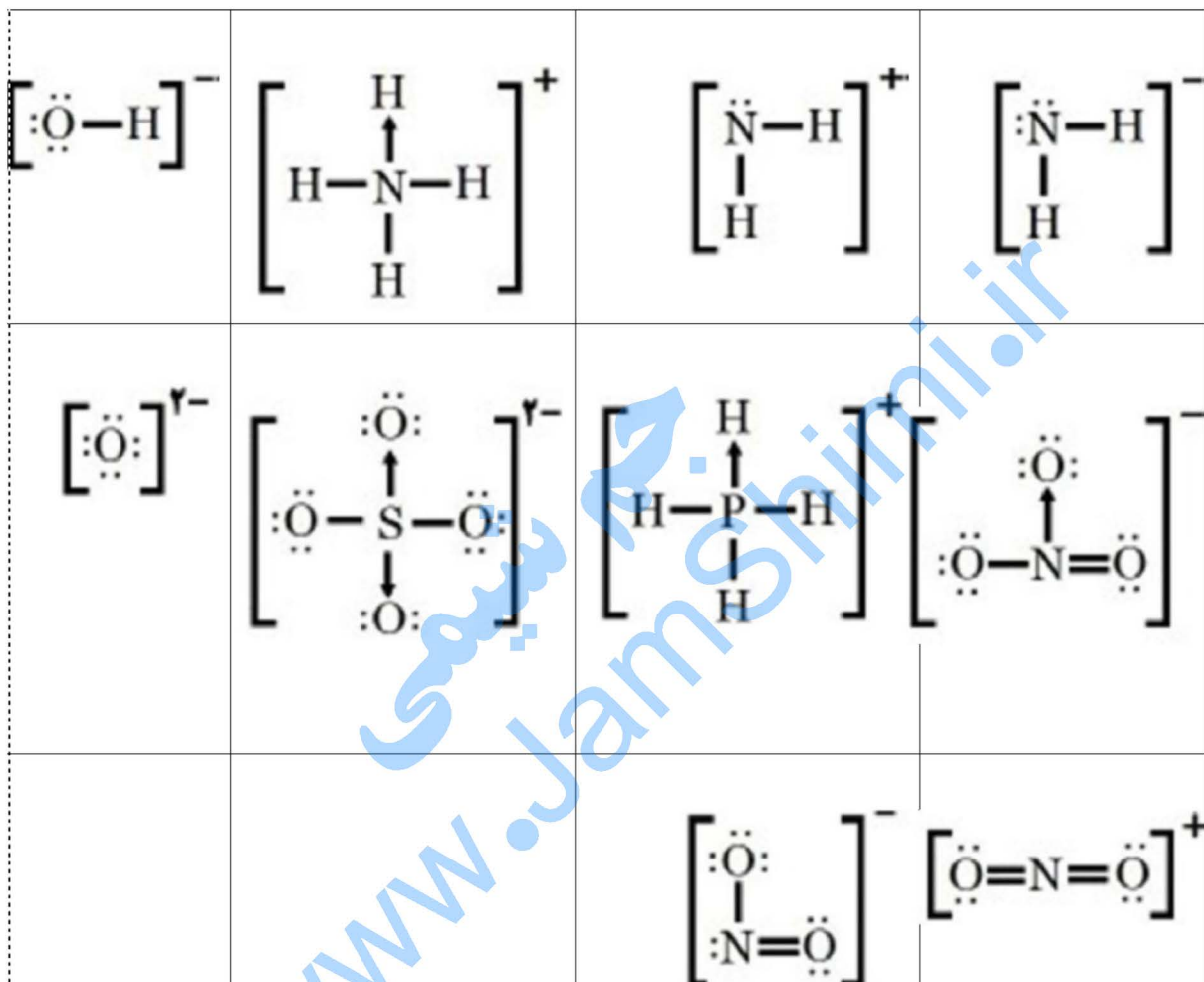
شدند



$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \uparrow \\ \text{H}-\ddot{\text{O}}-\text{N}=\ddot{\text{O}} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \\ \quad \\ \text{H}-\text{N} \rightarrow \text{B}-\text{F}\text{:} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{N} \rightarrow \text{B}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\text{:C}\equiv\text{O:}$
$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \uparrow \\ \text{:N}=\ddot{\text{O}} \end{array}$	$\text{:N}\equiv\text{N} \rightarrow \ddot{\text{O}}\text{:}$	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \uparrow \\ \text{H}-\ddot{\text{O}}-\text{S}-\ddot{\text{O}}-\text{H} \\ \downarrow \\ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \uparrow \\ \text{H}-\ddot{\text{O}}-\text{P}-\ddot{\text{O}}-\text{H} \\ \\ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \\ \text{H} \end{array}$
$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \uparrow \\ \text{:}\ddot{\text{Cl}}-\text{S}-\ddot{\text{Cl}}\text{:} \\ \downarrow \\ \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \end{array}$	$\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \leftarrow \text{S}=\ddot{\text{O}}\text{:}$	$\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \leftarrow \ddot{\text{O}}=\ddot{\text{O}}\text{:}$	$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \uparrow \\ \text{:}\ddot{\text{O}}-\text{N}=\ddot{\text{O}} \end{array}$
		$\begin{array}{c} \text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \\ \uparrow \\ \text{:}\ddot{\text{Cl}}-\text{S}-\ddot{\text{Cl}}\text{:} \end{array}$	$\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:} \leftarrow \text{S}=\ddot{\text{O}}\text{:}$

۳- ساختار لوئیس ترکیبات یونی





۴- ساختار لوئیس رادیکال ها

$\cdot\text{C}\equiv\text{N}:$	$:\ddot{\text{Cl}}-\ddot{\text{O}}\cdot$	$\cdot\ddot{\text{N}}=\ddot{\text{O}}$	$\text{H}-\ddot{\text{S}}\cdot$
$\begin{array}{c} :\ddot{\text{O}}: \\ \uparrow \\ \cdot\text{N}=\ddot{\text{O}} \end{array}$	$\begin{array}{c} :\ddot{\text{O}}: \\ \uparrow \\ \cdot\ddot{\text{O}}-\text{N}=\ddot{\text{O}} \end{array}$	$\begin{array}{c} \cdot\ddot{\text{N}}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}-\dot{\text{C}}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$
		$\cdot\ddot{\text{O}}-\text{H}$	$\begin{array}{cc} \text{H} & \text{H} \\ & \\ \text{H}-\text{C} & -\text{C} \\ & \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$

$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \\ :\text{O}: \quad :\text{O}: \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} $	$ \begin{array}{c} :\ddot{\text{Cl}}: \quad :\ddot{\text{Cl}}: \\ \quad \\ :\ddot{\text{Cl}}-\text{C}=\text{C}-\ddot{\text{Cl}}: \\ \quad \\ :\ddot{\text{Cl}}: \quad :\ddot{\text{Cl}}: \end{array} $	$ \begin{array}{c} :\ddot{\text{Cl}}: \quad :\ddot{\text{Cl}}: \\ \quad \\ \text{Cl}-\text{C}-\text{C}-\ddot{\text{Cl}}: \\ \quad \\ :\ddot{\text{Cl}}: \quad :\ddot{\text{Cl}}: \end{array} $
$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}-\text{H} \end{array} $	$ \begin{array}{c} :\ddot{\text{F}}: \quad :\ddot{\text{F}}: \\ \quad \\ :\ddot{\text{F}}-\text{C}\equiv\text{C}-\ddot{\text{F}}: \end{array} $	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H} \end{array} $
$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} $	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\ddot{\text{O}}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} $	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\ddot{\text{I}}: \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} $
$ \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\ddot{\text{O}}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array} $	$ \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}\equiv\text{N}: \\ \\ \text{H} \end{array} $	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\ddot{\text{F}}: \end{array} $

۶- ساختار لوئیس ترکیبات که بیشتر از هشت الکترون در لایه ظرفیت خود دارند

