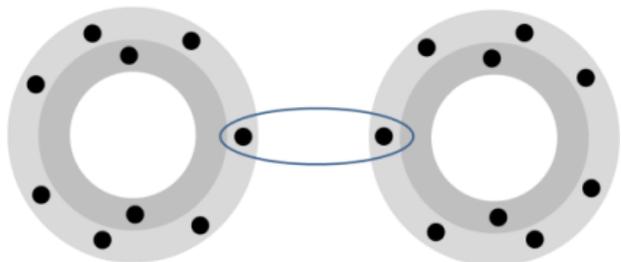
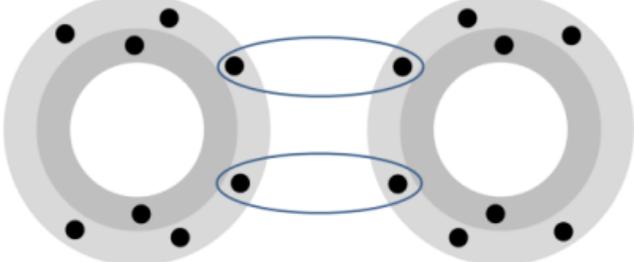
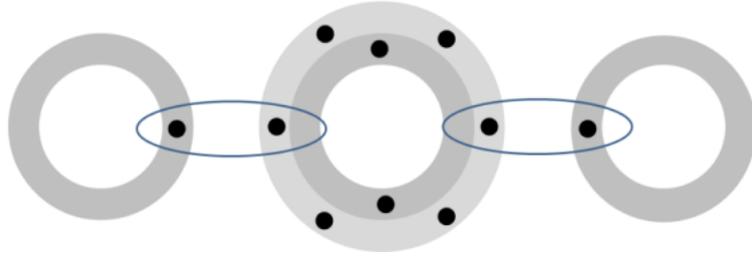


Kapitel 2: Die kleinsten TeilchenMOLEKÜLE HABEN EINE ATOMBINDUNG (ODER ELEKTRONENPAARBINDUNG)

Arbeitsblatt 2.8

<ul style="list-style-type: none"> • ist die BINDUNG zwischen NICHTMETALLEN 	<ul style="list-style-type: none"> • die Atome bilden GEMEINSAME BINDENDE ELEKTRONENPAARE, dazu <ul style="list-style-type: none"> ○ steuert jeder Bindungspartner ein Elektron pro Bindung bei, ○ und „darf pro Bindung ein Elektron des Nachbarn mitverwenden“ 	<ul style="list-style-type: none"> • ZIEL ist wieder eine VOLLE ÄUßERE SCHALE wie bei den Edelgasen
--	--	--

Beispiele:

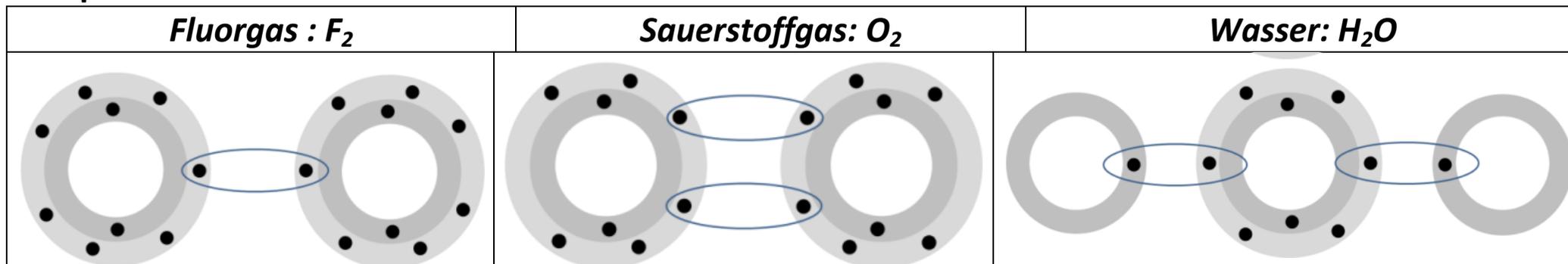
Fluorgas : F_2	Sauerstoffgas: O_2	Wasser: H_2O
		
Schreibweise der Strukturformel : <ul style="list-style-type: none"> • NUR die äußeren Elektronen (Valenzelektronen) werden gezeichnet <ul style="list-style-type: none"> • EIN STRICH sind ZWEI ELEKTRONEN: 		
$ \overline{\text{F}}-\overline{\text{F}} $	$\overline{\text{O}}=\overline{\text{O}}$	$\begin{array}{c} \overline{\text{O}} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{H} \quad \quad \text{H} \end{array}$ <p>(Wie ihr inzwischen wisst, ist das Wassermolekül gewinkelt)</p>

Kapitel 2: Die kleinsten TeilchenMOLEKÜLE HABEN EINE ATOMBINDUNG (ODER ELEKTRONENPAARBINDUNG)

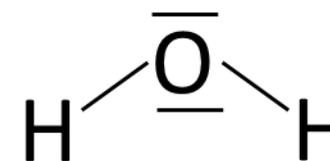
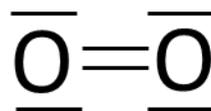
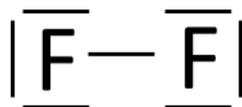
Arbeitsblatt 2.8

<ul style="list-style-type: none"> • ist die BINDUNG zwischen NICHTMETALLEN 	<ul style="list-style-type: none"> • die Atome bilden GEMEINSAME BINDENDE ELEKTRONENPAARE, dazu <ul style="list-style-type: none"> ○ steuert jeder Bindungspartner ein Elektron pro Bindung bei, ○ und „darf pro Bindung ein Elektron des Nachbarn mitverwenden“ 	<ul style="list-style-type: none"> • ZIEL ist wieder eine VOLLE ÄUßERE SCHALE wie bei den Edelgasen
--	--	--

Beispiele:

Schreibweise der **Strukturformel**:

- NUR die **äußeren Elektronen** (Valenzelektronen) werden gezeichnet
 - EIN STRICH sind ZWEI ELEKTRONEN:



(Wie ihr inzwischen wisst, ist das Wassermolekül gewinkelt)