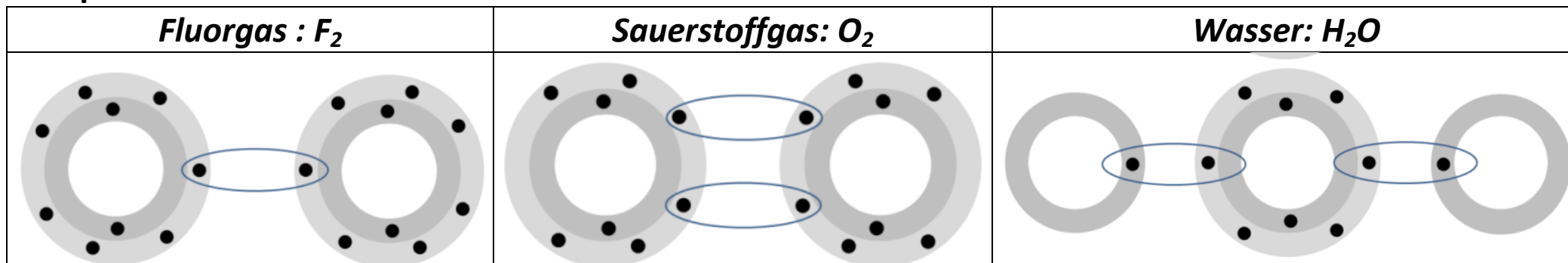


Kapitel 2: Die kleinsten TeilchenMOLEKÜLE HABEN EINE ATOMBINDUNG (ODER ELEKTRONENPAARBINDUNG)

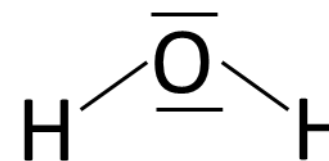
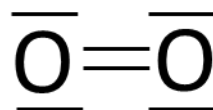
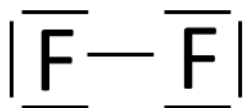
Arbeitsblatt 2.8

<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:

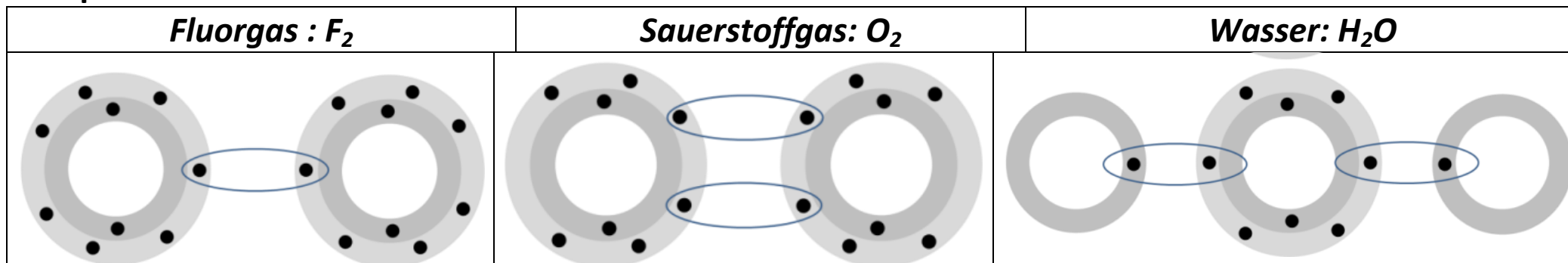


(Wie ihr inzwischen wisst, ist das Wassermolekül gewinkelt)

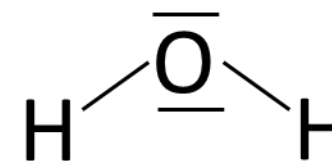
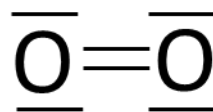
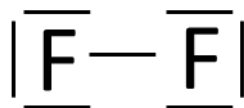
Kapitel 2: Die kleinsten TeilchenMOLEKÜLE HABEN EINE ATOMBINDUNG (ODER ELEKTRONENPAARBINDUNG)

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)