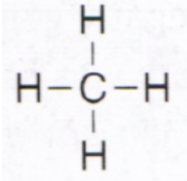
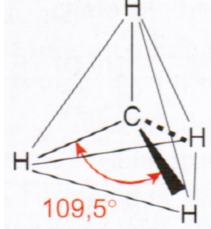
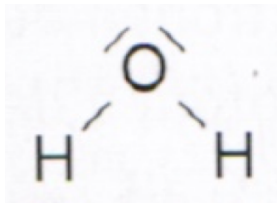
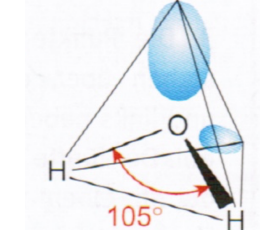


(1) Ergänze die Tabelle.

(2) Bestimme und zeichne auf einem Extrablatt zusätzlich den räumlichen Bau von Schwefel S₈ und Phosphor P₄.

Name des Moleküls	Molekülformel	Lewis-Schreibweise	Elektronenpaare am zentralen Atom	Räumliche Struktur des Moleküls	Räumlicher Bau
Methan	CH ₄		C-Atom: 4 Einfachbindungen, 0 nichtbindende Elektronenpaare		tetraedrisch
Hydrogenchlorid/ Chlorwasserstoff	HCl		Cl-Atom: 1 Einfachbindung, 3 nichtbindende Elektronenpaare		
Dihydrogensulfid/ Schwefelwasserstoff	H ₂ S		S-Atom: 2 Einfachbindungen, 2 nichtbindende Elektronenpaare		
Trihydrogenphosphid/ Phosphan	H ₃ P		P-Atom: 3 Einfachbindungen, 1 nichtbindende Elektronenpaare		

Lernbrücke 2021	Moleküle – Moleküle und räumlicher Bau	Kl. 9
-----------------	--	-------

Name des Moleküls	Molekülformel	Lewis-Schreibweise	Elektronenpaare am zentralen Atom	Räumliche Struktur des Moleküls	Räumlicher Bau
Dihydrogenoxid/ Wasser	H ₂ O		O-Atom: 2 Einfachbindungen, 2 nichtbindende Elektronenpaare		gewinkelt
Hydrogeniodid/ Iodwasserstoff	HI		I-Atom:		
Kohlenstoffdisulfid	CS ₂		S-Atom:		
Ethin	C ₂ H ₂		A-Atom:		

Hinweis: Nichtmetallatome der 4 HG können 4 Elektronenpaarbindungen eingehen!
 Nichtmetallatome der 5 HG können 3 Elektronenpaarbindungen eingehen!
 Nichtmetallatome der 6 HG können 2 Elektronenpaarbindungen eingehen!
 Nichtmetallatome der 7 HG und 1HG (nur Wasserstoff) können 1 Elektronenpaarbindungen eingehen!