

9 класс. Урок 17.	Фамилия .....	имя .....
Тема: «Химическая связь».	Проверено [ ] [ ] [ ]	
1. Напишите графическую формулу молекулы оксида углерода (IV).		
2. Какой тип ковалентной связи — полярная или неполярная — в молекулах следующих веществ: CO, HI, H <sub>2</sub> S, OF <sub>2</sub> , CH <sub>4</sub> ? К атомам каких элементов смещаются общие электронные пары в этих молекулах?	CO	HI
	H <sub>2</sub> S	OF <sub>2</sub>
		CH <sub>4</sub>
3. Напишите электронные и графические формулы следующих молекул: HF, H <sub>2</sub> O, NH <sub>3</sub> .	HF	H <sub>2</sub> O
		NH <sub>3</sub>
4. Изобразите схему перекрывания электронных облаков в молекуле аммиака NH <sub>3</sub> .		
5. Как изменяется полярность связей в ряду молекул: H <sub>2</sub> O, H <sub>2</sub> S, H <sub>2</sub> Se, H <sub>2</sub> Te? Почему? В какой из этих молекул связи являются практически неполярными?		

9 класс. Урок 17.	Фамилия .....	имя .....
Тема: «Химическая связь».	Проверено [ ] [ ] [ ]	
1. Напишите графическую формулу молекулы оксида углерода (IV).		
6. Какой тип ковалентной связи - полярная или неполярная - в молекулах следующих веществ: CO, HI, H <sub>2</sub> S, OF <sub>2</sub> , CH <sub>4</sub> ? К атомам каких элементов смещаются общие электронные пары в этих молекулах?	CO	HI
	H <sub>2</sub> S	OF <sub>2</sub>
		CH <sub>4</sub>
7. Напишите электронные и графические формулы следующих молекул: HF, H <sub>2</sub> O, NH <sub>3</sub> .	HF	H <sub>2</sub> O
		NH <sub>3</sub>
8. Изобразите схему перекрывания электронных облаков в молекуле аммиака NH <sub>3</sub> .		
9. Как изменяется полярность связей в ряду молекул: H <sub>2</sub> O, H <sub>2</sub> S, H <sub>2</sub> Se, H <sub>2</sub> Te? Почему? В какой из этих молекул связи являются практически неполярными?		

