

св-вами

### Зарка 3 (5136)

эл. ф-ла сурьмы:  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^6 4d^{10} 5s^2 5p^3$   
связи образуются за счёт 3х р-орбиталей + неподеленная  
e-пара на s-орбитали  $\Rightarrow$  тип гибридизации  $sp^3 \Rightarrow$   
 $\Rightarrow$  4 гибрид. орбитали. Т.к. на орбит. неподел. e-пара,  
молекула имеет форму пирамиды с атомом сурьмы  
при вершине и 3 атомами хлора при основании.  
Молекула полярна, т.к. связи полярны и увеличиваются  
на вершине пирамиды положительно заряд. атом  
сурьмы, при основании - отрицательно заряд. атом  
хлора.

