1. Састави формулу једињења које садржи јоне калцијума и јоне флуора?
2. Колико заједничких, а колико слободних електронских парова садржи:  
   а) молекул сумпора; б) молекул водоника; в) молекул фосфора; \* Представити Луисовим  
   симболима.
3. Луисовим симболима представити грађење хемијске везе између елемента А који се налази  
   у другој периоди и VI групи ПСЕ и елемента Б које се налази у трећој периоди и VII групи.  
   Одреди молекулску формулу једињења и кристалну решетку?
4. Допуни реченице тако да исказ буде тачан:  
   а) Честице гасовитих супстанци могу **или***.  
   б) Калијум има***валенцу.  
   в) Електростатичко привалачење супротно наелектрисаних јона је *\_\_*** веза.
5. Састави формулу једињења:  
   а) четворовалентног сумпора и кисеоника;  
   б) калијума и кисеоника;  
   в) тровалентног азота и водоника;
6. На основу назива напиши формуле једињења:  
   а) алуминијум-сулфат;  
   б) калцијум-карбонат;  
   в) магнезијум-флуорид;  
   г) сона киселина;  
   д) алкохол (етанол);  
   ђ) гвожђе(III)-нитрат;