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;