**Priprema za test-C,P,N,halogeni elementi**

**1.**Navedi alotropske modifikaciije ugljenika I fosfora.

**2.**Navedi svojstva grafita, dijamanta, belog, crvenog fosfora i azota.

**3.**Napiši simbole halogenih elemenata i navedi boju i agregatno stanje elemenata.

**4.**Napiši forumule i imena kiselina halogenih elemenata.

**5.**Koja je formula kuhinjske soli?

**6.**Napiši reakcije dobijanja fosforne, fosforaste, azotne, azotaste i karbonatne kiseline.

**7.** Dopuni i izjednači hemijske jednačine:

a) H2 + F2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, b) P2O5 + H2O \_\_\_\_\_\_\_,

c) CO+ O2  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, d) CO2 + H2O \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

**8.**Navedi primere primene: dijamanta, azota, grafita, fosfora.

**9.** Koliko grama fluorovodonika ima 2 mola ?

**10.**Napiši formule, odnosno, imena supstanci:

Fluoridna kiselina\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, Karbonatna kiselina\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, Amonijak\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

H3PO4\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, HBr\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, HNO2\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Priprema za test-C,P,N,halogeni elementi**

**1.**Navedi alotropske modifikaciije ugljenika I fosfora.

**2.**Navedi svojstva grafita, dijamanta, belog, crvenog fosfora i azota.

**3.**Napiši simbole halogenih elemenata i navedi boju i agregatno stanje elemenata.

**4.**Napiši forumule i imena kiselina halogenih elemenata.

**5.**Koja je formula kuhinjske soli?

**6.**Napiši reakcije dobijanja fosforne, fosforaste, azotne, azotaste i karbonatne kiseline.

**7.** Dopuni i izjednači hemijske jednačine:

a) H2 + F2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, b) P2O5 + H2O \_\_\_\_\_\_\_,

c) CO+ O2  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, d) CO2 + H2O \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

**8.**Navedi primere primene: dijamanta, azota, grafita, fosfora.

**9.** Koliko grama fluorovodonika ima 2 mola ?

**10.**Napiši formule, odnosno, imena supstanci:

Fluoridna kiselina\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, Karbonatna kiselina\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, Amonijak\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

H3PO4\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, HBr\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, HNO2\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_