ПРИПРЕМА ЗА КОНТРОЛНИ

 НЕМЕТАЛИ

1. Напиши хемијским симболима неметале: а) бром б) cумпор в) кисеоник

2. Изједначити реакцију : CH4 + O2 → CO2 + H2O

3. Напиши једначину реакције сумпор(VI)-оксида с водом и назив супстанце која настаје у тој реакцији. Затим израчунај колико грама воде реагује са сумпор(VI)-оксидом ако настаје 200g нове супстанце.

4. Напиши формуле :

а) нитратне киселине б) угљеник (II)-оксид в) азот (I)-оксид

5. Одреди валенце елемената и напиши називе оксида: а) NO б) P2O5 в) СО2

6. Напиши једначину непотпуног сагоревања угљеника.

7. Навести бар три физичке особине водоника.

8. Навести примену азота.

9. Колико се мола молекула азот(III)-оксида налази у маси 2kg те супстанце?