**7 – НЕМЕТАЛИ, АЗОТ И СУМПОР (утврђивање)**

\*поновити из предходних лекција : опште карактеристике азота и сумпора, налажења у природи, физичка и хемијска својства, примену

\*\***поновити из седмог разреда : %тну концентрацију раствора, израчунавање у хемији (количина супстанце), стехиометријска израчунавања, валенце и састављање формула, процентни састав једињења**

**Урадити задатке:**

1. Израчунај количину нитритне киселине која се налази у 94g нитритне киселине. (2mol)

2. Израчунај %-тну концентрацију раствора који је направљен растварањем 2mol-а азотне киселине у 50g воде. (71,6%тни раствор)

3. Израчунај % кисеоника и сумпора у сулфатној киселини. (32,65%S и 65,31%О)

4. Колико грама азот(IV)-оксида се добија оксидацијом 84g азота? (276g)

5. Која количина нитритне киселине се добија растварањем 152g њеног анхидрида у води? (4mol)

6. Колико је грама сумпор(IV)-оксида и кисеоника потребно за реакцију да би се добило 200g сумпор(VI)-оксида? (160g SO2 и 40gO2)

7. Колико има: 1) атома; 2) молекула у 30g азота? (18\*1023N2 и 36\*1023N)