I вариант

1. Укажите, что обозначают следующие записи:

2 Fe, 3 H2 O, 7 O2, 4 H2O.

2. Определите валентность элементов в соединениях:

N2O3  FeCl3  As2S3 P2O5 H2Se

3. Расставьте коэффициенты в схемах приведённых реакций и укажите, к какому типу относится каждая из них:

K2O + H2O→ KOH Mg + HCl → MgCl2 + H2

HgO→ Hg + O2 NaOH + H3PO4→Na3PO4 + H2O

4. Рассчитайте массовую долю элемента бария в оксиде бария.

5. Какое количество вещества (моль) соответствует 320 г. оксида

меди (ll).

\* Составьте два предложения, в которых говорится о меди как о простом веществе и как о химическом элементе.