Напишите уравнения реакций между:

- а) простыми веществами, образованными элементами № 35 и № 25;
- б) высшими гидроксидами элементов № 55 и № 30;
- в) высшим оксидом элемента № 42 и высшим гидроксидом элемента № 56;
- г) высшим гидроксидом элемента № 33 и высшим оксидом элемента № 31;
- д) соединениями с водородом элементов № 52 и № 7.

Решение:

- a) $Br_2 + Mn = MnBr_2$
- 6) $2CsOH + Zn(OH)_2 = Cs_2[Zn(OH)_4]$

или
$$2CsOH + Zn(OH)_2 = Cs_2ZnO_2 + 2H_2O$$

- $B) MoO_3 + Ba(OH)_2 = BaMoO_4 + H_2O$
- Γ) $2H_3AsO_4 + Ga_2O_3 = 2GaAsO_4 + 3H_2O$
- $д) H_2 Te + 2NH_3 = (NH_4)_2 Te$