- 3. Напишите уравнения реакций между:
- 1) простыми веществами, образованными элементами №№ 17 и 34;
- 2) высшими гидроксидами элементов №№ 12 и 24 в избытке последнего;
- 3) высшим оксидом элемента № 41 и высшим гидроксидом элемента № 55;
- 4) соединениями с водородом элементов №№ 7 и 34.

№ 3

## II вариант

1) Se + Cl<sub>2</sub> = SeCl<sub>4</sub>, продукты реакции SeCl<sub>6</sub> и Cl<sub>2</sub>Se неверны 2) H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub> + Mg(OH)<sub>2</sub> = MgCrO<sub>4</sub> + 2H<sub>2</sub>O или H<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> + Mg(OH)<sub>2</sub> = MgCr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> + 2H<sub>2</sub>O 3) Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub> + 2CsOH = 2CsNbO<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O 4) H<sub>2</sub>Se + 2NH<sub>3</sub> = (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>Se

## Рекомендации к оцениванию:

1. За каждую правильную формулу по 0.25 балла

2. За каждую правильное уравнение реакции по 0.5 балла

3 балла

2 балла

ИТОГО: 5 баллов