- 3. Напишите уравнения реакций между:
- 1) простыми веществами, образованными элементами №№ 16 и 17;
- 2) высшими гидроксидами элементов №№ 20 и 33;
- 3) высшим оксидом элемента № 74 и высшим гидроксидом элемента № 38;
- 4) высшими хлоридами элементов №№ 50 и 56.

№ 3

І вариант

1) $S + Cl_2 = SCl_2$ (SCl_4),

продукты реакции SCl₆ и Cl₂S неверны

- 2) $2H_3AsO_4 + 3Ca(OH)_2 = Ca_3(AsO_4)_2 + 6H_2O$
- 3) $WO_3 + Sr(OH)_2 = SrWO_4 + H_2O$
- 4) $SnCl_4 + BaCl_2 = BaSnCl_6$

Рекомендации к оцениванию:

1. За каждую правильную формулу по 0.25 балла

3 балла

2. За каждую правильное уравнение реакции по 0.5 балла

2 балла ИТОГО: 5 баллов