**Контроль правильности выполнения лабораторных работ.**

**№1 (химические свойства оксидов)**

Лакмус – малиновый

Na2O5 + 2HCl →2NaCl + H2O

P2O5 + 6NaOH →2Na3PO4 + 3H2O

C цинком не надо

**№2 (химические свойства кислот)**

Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2↑

Cu(OH)2 + 2HCl → CuCl2 + H2O

CaO + 2HCl → CaCl2 + H2O

**№3 (химические свойства нерастворимых оснований)**

Cu(OH)2 t→ CuO + H2O

Cu(OH)2 + H2SO4 → Cu SO4 + 2H2O

**№4 (химические свойства щелочей (растворимых оснований))**

NaOH + фенолфталеин – малиновый

P2O5 + 6NaOH →2Na3PO4 + 3H2O

NaOH + фенолфталеин + H2SO4 - безцветный

CuCl2 +2 NaOH → 2NaCl + Cu(OH)2↓

**№5 (химические свойства солей)**

CuCl2 +2 NaOH → 2NaCl + Cu(OH)2↓

CuCl2 +2AgNO3→ Cu(NO3)2 + 2AgCl↓