

|             |  |                     |
|-------------|--|---------------------|
| 20..../.... | Nazwisko, imię:                                      | Podpis prowadzącego |
| Wydz.       |  |                     |
| Gr.         | Temat: <b>KLASYFIKACJA ZWIĄZKÓW NIEORGANICZNYCH.</b> |                     |

| Nazwa etapu  | Przebieg reakcji       | Nazwa produktu                      | Obserwacje i wnioski              |
|--|------------------------|-------------------------------------|-----------------------------------|
| <b>Ćwiczenie 1 – Otrzymywanie i własności SO<sub>2</sub></b>               |                        |                                     |                                   |
| 1. Spalanie siarki   | $S + O_2 = SO_2$       | tlenek siarki(IV), dwutlenek siarki | Wydziela się gaz o ostrym zapachu |
| 2.   | $SO_2 + H_2O =$        |                                     |                                   |
| 3.   | $Mg + H_2SO_3 =$       |                                     |                                   |
| <b>Ćwiczenie 2 – Otrzymywanie i własności CO<sub>2</sub></b>               |                        |                                     |                                   |
| 1.   | $CaCO_3 + HCl =$       |                                     |                                   |
| 2.   | $CO_2 + H_2O =$        |                                     |                                   |
| <b>Ćwiczenie 3 – Otrzymywanie i własności MgO</b>                          |                        |                                     |                                   |
| 1.   | $Mg + O_2 =$           |                                     |                                   |
| 2.   | $MgO + H_2O =$         |                                     |                                   |
| 3.   | $Mg(OH)_2 + H_2SO_4 =$ |                                     |                                   |
| 4.   | $Mg(OH)_2 + NaOH =$    |                                     |                                   |
| <b>Ćwiczenie 4 – Otrzymywanie wodorotlenków w reakcji strącania osadów</b> |                        |                                     |                                   |
| 1.   | $Ba(NO_3)_2 + NaOH =$  |                                     |                                   |
| 2.   | $CuSO_4 + NaOH =$      |                                     |                                   |
| 3.   | $FeCl_3 + NaOH =$      |                                     |                                   |
| 4.   | $NiSO_4 + NaOH =$      |                                     |                                   |
| 5.   | $Co(NO_3)_2 + NaOH =$  |                                     |                                   |
| <b>Ćwiczenie 5 - Badanie własności amfoterycznych Sn(OH)<sub>2</sub></b>   |                        |                                     |                                   |
| 1.   | $SnCl_2 + NaOH =$      |                                     |                                   |
| 2.   | $Sn(OH)_2 + NaOH =$    |                                     |                                   |
| 3.   | $Sn(OH)_2 + HCl =$     |                                     |                                   |