

## PROGRAM ZAJĘĆ Z PRZEDMIOTU

## LABORATORIUM CHEMII OGÓLNEJ (ICHIP)

GRUPA ICHIP1-1, PIĄTEK 12<sup>15</sup>-15<sup>00</sup>

| Zajęcia                                                 | Data        | Temat zajęć                                                                                           | Sprawdzian –<br>punktacja<br>(tematyka) | Część<br>doświadczalna –<br>punktacja |
|---------------------------------------------------------|-------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------|---------------------------------------|
| 1.                                                      | 27.luty     | O - BHP. Regulamin. Podstawy pracy laboratoryjnej. <sup>1)</sup>                                      | –                                       | –                                     |
| 2.                                                      | 06.marzec   | P1 - Przygotowywanie roztworów. <sup>1)</sup>                                                         | –                                       | 3 pkt                                 |
| 3.                                                      | 13.marzec   | I1 - Korozja i ochrona metali. <sup>2)</sup>                                                          | 3 pkt (I1)                              | 2 pkt                                 |
| 4.                                                      | 20.marzec   | P2 - Podstawy preparatyki związków nieorganicznych. <sup>1)</sup>                                     | –                                       | 2 pkt                                 |
| 5.                                                      | 27.marzec   | P3 - Rozdzielanie związków chemicznych metodą krystalizacji. <sup>1)</sup>                            | –                                       | 3 pkt                                 |
| 6.                                                      | 10.kwiecień | RR1 - Hydroliza. Roztwory buforowe. <sup>1)</sup>                                                     | 12 pkt<br>(P1 / P2 / P3)                | 4 pkt                                 |
| 7.                                                      | 17.kwiecień | I2 - Oznaczanie twardości wody. <sup>2)</sup>                                                         | 3 pkt (I2)                              | 2 pkt                                 |
| 8.                                                      | 24.kwiecień | RR2 - Reakcje red-ox.<br>Reakcje kompleksowania. <sup>1)</sup>                                        | –                                       | 4 pkt                                 |
| 9.                                                      | 27.kwiecień | RR3 - Iloczyn rozpuszczalności. <sup>1)</sup>                                                         | –                                       | 4 pkt                                 |
| 10.                                                     | 08.maj      | M1 - Pomiar przewodności elektrolitycznej.<br>Dysocjacja. Elektrolity i nieelektrolity. <sup>1)</sup> | 16 pkt<br>(RR1 / RR2 / RR3)             | 4 pkt                                 |
| 11.                                                     | 12.maj      | M2 - Pomiar pH. Aktywność i siła jonowa roztworu. <sup>1)</sup>                                       | 10 pkt<br>(M1 / M2)                     | 4 pkt                                 |
| 12.                                                     | 22.maj      | Z - Kolokwium poprawkowe. Podsumowanie części doświadczalnej. <sup>1)</sup>                           | (kolokwium poprawkowe)                  | –                                     |
| <b>Sumaryczna liczba punktów z chemii ogólnej:</b>      |             |                                                                                                       | <b>44 pkt</b>                           | <b>32 pkt</b>                         |
| 13.                                                     | 29.maj      | ChA1 - Chemia analityczna. <sup>3)</sup>                                                              | –                                       | 2 pkt                                 |
| 14.                                                     | 03.czerwiec | ChA2 - Chemia analityczna. <sup>3)</sup>                                                              | –                                       | 5 pkt                                 |
| 15.                                                     | 12.czerwiec | ChA3 - Chemia analityczna. <sup>3)</sup>                                                              | 8 pkt<br>(ChA1, ChA2, ChA3)             | 3 pkt                                 |
| <b>Sumaryczna liczba punktów z chemii analitycznej:</b> |             |                                                                                                       | <b>8 pkt</b>                            | <b>10 pkt</b>                         |
| <b>SYMARYCZNA liczba punktów z całego laboratorium:</b> |             |                                                                                                       | <b>94 pkt</b>                           |                                       |

<sup>1)</sup> zajęcia odbywają się na Wydziale Chemicznym, ul. Noakowskiego 3, sala 211<sup>2)</sup> zajęcia odbywają się na Wydziale Inżynierii Materiałowej, ul. Narbutta 85, sala 29<sup>3)</sup> zajęcia odbywają się na Wydziale Chemicznym, ul. Noakowskiego 3, sala 302