

## REGULAMIN ZALICZENIA PRZEDMIOTU

Kierunek: FARMACJA

PRZEDMIOT: Chemia ogólna i nieorganiczna, rok akademicki 2023/24

Koordinator przedmiotu: dr hab. Agata Kryczyk-Poprawa

Warunkiem uzyskania **zaliczenia** uprawniającego do przystąpienia do egzaminu jest:

1. Wykonanie i zaliczenie co najmniej 8-miu ćwiczeń laboratoryjnych wyszczególnionych w harmonogramie.
2. Zaliczenie zajęć seminaryjnych (obecności) i sprawdzianu z obliczeń chemicznych.  
(Uwaga: zaliczenie sprawdzianu od 6 pkt. na 10 maks.)
3. Zaliczenie czterech kolokwii testowo – opisowych zgodnie z zakresem tematycznym podanym w harmonogramie. (Uwaga: zaliczenie każdego kolokwium od 12 pkt. na 24 maks.)
4. Rozliczenie się z pobranych materiałów i szkła.

Warunkiem przystąpienia do egzaminu praktycznego jest posiadanie zaliczenia z ćwiczeń laboratoryjnych oraz seminariów

**EGZAMIN PRAKTYCZNY** polega na:

1. Wykonaniu analizy jakościowej soli (kation i anion) z puli następujących jonów:  $\text{Ag}^+$ ,  $\text{Pb}^{2+}$ ,  $\text{Hg}^{2+}$ ,  $\text{Bi}^{3+}$ ,  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{Zn}^{2+}$ ,  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{I}^-$ ,  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ . Przeprowadzona analiza musi być udokumentowana odpowiednim opisem oraz równaniami reakcji zapisanymi cząsteczkowo z odczynnikami grupowymi oraz jedną reakcją charakterystyczną dla każdego wykrytego jonu. Ta część egzaminu obejmuje również wykonanie prób tożsamościowych dla wykrytych jonów według podanego przepisu. Maksymalna ilość punktów – 8.
2. Wykonaniu dwóch doświadczeń z zakresu chemii ogólnej zgodnie z podaną instrukcją. W tej części egzaminu punktowane jest poprawne wykonanie doświadczenia, zapis obserwacji, równania reakcji przedstawiające zachodzące procesy oraz udzielenie odpowiedzi na pytanie dołączone do zestawu. Maksymalna ilość punktów – 16.

Czas trwania egzaminu – 110 min.      łączna ilość punktów – 24

### Oceny

<12 pkt.	12,0 – 15,5 pkt.	16,0 – 17,5 pkt.	18,0 – 19,5 pkt.	20,0 – 21,5 pkt.	22,0 – 24,0 pkt.
niedostateczny	dostateczny	dostateczny plus	dobry	dobry plus	bardzo dobry

Zaliczenie egzaminu praktycznego jest warunkiem przystąpienia do egzaminu teoretycznego.

**EGZAMIN TEORETYCZNY** pisemny:

Czas trwania egzaminu – 120 min

Liczba pytań – 30 (14 testowych i 16 opisowych)      Maksymalna ilość punktów – 60

### Oceny:

<30 pkt.	30,0 – 35,0 pkt.	35,5 – 40,0 pkt.	40,5 – 45,5 pkt.	46,0 – 50,5 pkt.	51,0 – 60,0 pkt.
niedostateczny	dostateczny	dostateczny plus	dobry	dobry plus	bardzo dobry

**Nagrody:**

Jeżeli student uzyska średnią ocen z kolokwii wyższą niż 4,0 i ocenę z egzaminu praktycznego wyższą niż 4,0, to po zdaniu egzaminu teoretycznego ocena zostanie podniesiona o jeden stopień w górę.

**Ocena końcowa z egzaminu obliczana jest jako średnia ważona ocen z zaliczonych egzaminów: praktycznego i teoretycznego.**

Waga uzyskanych ocen do oceny końcowej: egzamin praktyczny – 3, egzamin pisemny – 7.

### Ocena końcowa z przedmiotu:

<3,00	3,00 – 3,25	3,30 – 3,70	3,75 – 4,25	4,30 – 4,70	4,75 – 5,00
niedostateczny	dostateczny	dostateczny plus	dobry	dobry plus	bardzo dobry

**EGZAMIN TEORETYCZNY II termin:**

ustny lub pisemny punktacja j.w.

Bieżące i szczegółowe informacje: <https://farmacja.cm.uj.edu.pl/pl/jednostki/katedra-chemii-nieorganicznej-i-analitycznej/zaklad-chemii-nieorganicznej/dydaktyka/>

<https://www.usosweb.uj.edu.pl>