



ZASADY WYKONYWANIA I ZALICZANIA ZADAŃ ANALITYCZNYCH

1. **Warunkiem otrzymania leku do analizy jest zaliczenie sprawdzianu z danego zakresu.**
2. Po zaliczeniu sprawdzianu i otrzymaniu analizy od asystenta, należy sprawdzić **jaką metodą wykonuje się oznaczenie** danego leku (jeżeli jest kilka metod to właściwa jest podkreślona).
3. Monografie farmakopealne, niezbędne do wykonania oznaczenia, są dostępne na stronie internetowej Katedry w zakładce „Dydaktyka” lub można pobrać wersję drukowaną u asystenta na rewers.
4. W każdym oznaczaniu **zawartości leku** wykonujemy **co najmniej dwa** niezależne oznaczenia badanego środka leczniczego (co najmniej 2 naważki).
5. Po wykonaniu naważek i wpisaniu ich do zeszytu (pod pieczętką z daną analizą), należy okazać je asystentowi (dowolnemu) i uzyskać jego podpis.
6. Należy sprawdzić czy w danym dniu zostało oznaczone **miano titranta**, którego będziemy używać. Jeżeli żaden student w tym dniu nie oznaczył miana to, przed przystąpieniem do analizy, należy nastawić miano titranta.
7. Po wykonaniu oznaczenia do końca należy dokonać obliczeń dla każdej próbki/naważki osobno.
8. **Różnica zawartości pomiędzy obiema próbkami nie może być większa niż $\pm 0,5\%$.** Jeżeli różnica ta jest większa, należy wykonać dodatkową próbkę, tak aby jej zawartość była $\pm 0,5\%$ w stosunku do jednej z poprzednich próbek.
7. Jeżeli wyniki 2 próbek są zbieżne, czyli nie różnią się więcej niż $\pm 0,5\%$, wówczas **wyciągamy średnią z tych zawartości procentowych** i wpisujemy do sprawozdania jako **wynik analizy**.
8. Po zakończeniu analizy należy napisać **sprawozdanie w zeszycie**. Powinno zawierać następujące elementy (**według podanej kolejności**):
 - **nazwa międzynarodowa** (łacińska) oznaczanego leku,
 - **naważki** wraz z podpisem asystenta,
 - **wzór chemiczny** oznaczanego leku,
 - **nazwa chemiczna** oznaczanego leku,
 - **nazwa metody** oznaczania (metoda acydymetryczna, alkalimetryczna, bromianometryczna ...),
 - **sposób wykonania** oznaczenia napisany w pierwszej osobie (Odważyłem/am..., zmieszałem/am..., miareczkowałem/am...),
 - **wszystkie reakcje chemiczne** zachodzące podczas oznaczania (pełnymi wzorami a nie skrótami),
 - **obliczenia** (naważka, objętość titranta, pełne obliczenia, bez skrótów myślowych),
 - dla każdej naważki obliczamy zawartość do końca, **nie wyciągamy średniej z naważek ani z objętości titranta**, tylko z końcowej zawartości procentowej,
 - **wynik analizy** piszemy pełnym zdaniem z dokładnością do drugiego miejsca po przecinku (np. *Zawartość chlorowodoru ksylometazoliny w badanej próbce wynosi 45,68%*.),
 - jeżeli oznaczenie było wykonywane metodą spektrofotometryczną, wówczas do sprawozdania należy dołączyć wykres absorbancji (wkleić lub przytwierdzić zszywkami).
9. Zeszyt ze sprawozdaniem należy oddać swojemu asystentowi do sprawdzenia (położyć na wyznaczonej półce na sali ćwiczeń).