

Jak przygotować się do zaliczenia odpowiedzi ustnej ze znajomości procedury wykonywania preparatu:

- 1) przeczytaj przepis, wg którego będziesz prowadzić syntezę preparatu
- 2) spróbuj narysować schemat stosowanej aparatury (posiłkując się rysunkami otrzymanymi na pracowni) i nazwij każdy jej element
- 3) zastanów się, które substancje wymienione w przepisie są reagentami, a które rozpuszczalnikami
- 4) zastanów się jakie reakcje chemiczne zachodzą na każdym etapie wykonywanego preparatu (jaka jest reakcja „główna”, czy zachodzą ewentualnie inne reakcje, niekoniecznie z udziałem organicznych reagentów, np. podczas przemywania mieszaniny reakcyjnej roztworem kwasu)
- 5) policz przybliżoną objętość mieszaniny reakcyjnej, by właściwie dobrać pojemność stosowanego szkła
- 6) poszukaj w Kalendarzu Chemicznym lub Tablicach Chemicznych jaki jest stan skupienia wszystkich stosowanych substancji oraz jaka jest ich temperatura wrzenia lub topnienia - pozwoli Ci to przewidzieć, co będzie się działo z danymi substancjami, np. rozpuszczalnikiem w zadanej w przepisie temperaturze oraz co się stanie, jeśli ta temperatura będzie wyższa
- 7) w Kalendarzu Chemicznym, Tablicach Chemicznych lub kartach charakterystyk (dostępnych na stronach internetowych firm dostarczających odczynniki chemiczne: www.poch.com.pl oraz www.sigmaaldrich.com/poland.html) sprawdź zagrożenia wynikające z zastosowania poszczególnych substancji; pozwoli Ci to bezpiecznie wykonać wszystkie czynności
- 8) żeby poprawnie wykonać dany preparat musisz wiedzieć, jakie czynności powinny być wykonywane i w jakiej kolejności, dlatego wypisz poszczególne czynności, które będziesz musiał/-a wykonać przy otrzymywaniu danego preparatu (np. ekstrakcja, przemywanie roztworem kwasu, zasady, suszenie nad środkiem suszącym, odparowanie, destylacja, krystalizacja, wytrącanie, dodawanie lodu, destylacja pod zmniejszonym ciśnieniem) i zastanów się na czym one polegają i czemu służą
- 9) zastanów się jakie naczynia (np. szalka Petriego, zlewka, erlenmajerka z korkiem itp.) i o jakiej objętości należy przygotować do przyniesienia wszystkich odczynników „z okienka laboranckiego” (wykorzystaj stan skupienia reagentów)
- 11) zastanów się jak przygotować roztwory odczynników nieorganicznych o odpowiednich, zgodnych z przepisem, stężeniach; oblicz ile substancji i ile rozpuszczalnika należy użyć. Pozwoli Ci to zaoszczędzić czas na zajęciach i sprawnie przystąpić do wykonywania preparatu.

przygotowała dr Karolina Pulka



KAPITAŁ LUDZKI
NARODOWA STRATEGIA SPÓJNOŚCI

EUROPEJSKI
FUNDUSZ SPOŁECZNY

