

Najważniejsze doświadczenia maturalne

Umieć!

- Wykrywanie tlenku węgla (IV) – reakcja w wodą wapienną
- Otrzymywanie wodorotlenków (rozpuszczalnych i nierozpuszczalnych w wodzie)
- Otrzymywanie kwasów tlenowych i beztlenowych – w tym (ważne!) kwasu krzemowego
- Badanie odczynu roztworów za pomocą wskaźników
- Badanie charakteru chemicznego tlenków i wodorotlenków (szczególnie tlenki i wodorotlenki metali z bloku d)
- Pasywacja glinu
- Porównanie mocy kwasów (zarówno nieorganicznych jak i organicznych)
- Strącanie soli trudno rozpuszczalnych (w tym korzystanie z tablic rozpuszczalności, żeby przewidzieć objawy reakcji)
- Redukcja jonów manganianowych (VII) w różnych środowiskach
- Badanie trwałości jonów chromu w różnych środowiskach
- Identyfikacja skał wapiennych (wapień, marmur, kreda) i gipsowych (gips, anhydryt)
- Sporządzanie i twardnienie zaprawy gipsowej
- Porównywanie aktywności chemicznej metali
- Porównanie aktywności chemicznej fluorowców
- Wykrywanie związków o charakterze nienasyconym
- Odróżnianie alkoholi mono- od polihydroksylowych
- Wykrywanie fenoli
- Próby Tollensa i Trommera
- Doświadczenia związane z reakcją estryfikacji
- Zmydlanie tłuszczów
- Próba ksantoproteinowa
- Wysalanie i denaturacja białek pod wpływem różnych czynników
- Odróżnianie glukozy od fruktozy
- Wykrywanie skrobi

