

POKYNY PRE PRAKTICKÉ ÚLOHY Z ANALYTICKEJ CHÉMIE

Chemická olympiáda – kategória B – 52. ročník – školský rok 2015/16

Domáce kolo

Pavel Májek

Príprava roztokov

- 1000 cm³ cca 0,1 mol dm⁻³ odmerného roztoku AgNO₃:

Naváži sa cca 17,0 g AgNO₃ (M = 169.8731g·mol⁻¹, S61, H315, H319, H410), po rozpustení v 100 cm³ deionizovanej vody sa prenesie do 1000 cm³ odmernej banky. Po doplnení po značku a premiešaní sa pripravený roztok preleje a uchováva v tmavej fľaši, na tmavom mieste.

- indikátor fluoresceín [S26, S36] – 0,1 % roztok v 96% etylalkohole,

Poznámky:

- prácu je potrebné robiť v rukaviciach, pretože roztok AgNO₃ zanecháva na prstoch, ale aj oblečení tmavé škvrny, ktoré sa ťažko odstraňujú!
- vplyvom svetla v roztoku AgNO₃ pomaly prebieha fotochemický rozklad (fototermickou reakciou sa uvoľňuje striebro, úmerne intenzite osvetlenia) a na stenách fľaše sa objavia tmavé stopy po vyredukovanom striebre.

