

Szebenyi Mária Kémia Emlékverseny

11-12. osztály

Gyakorlati feladat

összesen: 20 pont

A versenyző neve:

Az 1-4. sorszámmal ellátott kémcsövekben a következő vegyületek vizes oldatai találhatóak (kb. 0,5 mol/dm³ koncentrációban) ismeretlen sorrendben:

kálium-jodid

nátrium-hidroxid

ólom(II)-nitrát

alumínium-klorid

Azonosítsa a kémcsövek tartalmát!

Az azonosításhoz csak a sorszámozott kémcsövekben lévő oldatok, valamint az üres kémcsövek használhatók!

A tapasztalatokat a táblázatban rögzítse!

Írja fel a végbement kémiai változások reakcióegyenleteit is a táblázat alatti üres részben!

Az egyes reakciók felírásakor használja a téglalapok bal felső sarkában lévő számokat! (pl. 1+2: ...)

Minden anyagot kémiai reakcióval azonosítson!

A kémcsőben lévő oldatmennyiségnek elegendőnek kell lenni a meghatározáshoz, további oldatot nem kaphat!

Végezetül írja le, hányas sorszámú kémcső melyik anyagot tartalmazza! Az oldott anyagok képletével válaszoljon!

1..... 2..... 3..... 4.....

Az elemzés tapasztalatai:

	1.	2.	3.	4.
2.				
3.				
4.				

A csapadékképződést és egyéb változásokat kifejező **ionegyenletek:**