



Szerb Köztársaság
Oktatási Minisztérium

KÖZTÁRSASÁGI VERSENY
KÉMIABÓL

Belgrádi Egyetem – Kémiai Kar
2026. május 24.



Szerb Kémikusok
Egyesülete

A feladat sorszáma	A 7. OSZTÁLYOS GYAKORLAT MEGOLDÁSA				Pontszám
I.	Üvegce	Oldhatóság a vízben	Sav-bázis tulajdonságok a vizes oldatban		8 x 1 = 8
	1	+	savas/semleges/bázisos (lúgos)		
	2	+	savas/semleges/bázisos (lúgos)		
	3	+	savas/semleges/bázisos		
	4	+	savas/semleges/ bázisos (lúgos)		
II.	Az anyag vizes oldata	Híg ecetsav	A BaCl ₂ vizes oldata	Az AgNO ₃ vizes oldata	9 x 1 = 9
	1	nincs reakció	nincs reakció	csapadék	
	2	gáz	csapadék	csapadék	
	3	nincs reakció (vagy színváltozás)	csapadék		
	4	gáz			
III.	1: nátrium-klorid; 2: nátrium-hidrogénkarbonát és nátrium-klorid; 3: réz(II)-szulfát; 4: nátrium-hidrogénkarbonát				2 + 3 + 2 + 2 = 9
	A munkafolyamat: - az anyagok átöntése a kémcsőbe és összerázása - a lakmuszpapír használata - a kesztyű használata - letakarított munkafelület				4 x 1 = 4
PONTSZÁM					30