

Öt kémcsőben, öt színtelen oldat van:

**alumínium-szulfát, bárium-klorid, ezüst-nitrát, nátrium-foszfát és nátrium-karbonát.**

Külön kémcsővekben, páronként elegyítjük az oldatok egy–egy részletét egy kivétellel. A keletkező csapadékok esetén a szilárd fázis minden esetben egykomponensű. A fentiek ismeretében töltsé ki az alábbi táblázatot! Adja meg az adott cellában, adott sorban és oszlopban feltüntetett oldat összeöntésekor keletkezett csapadék képletét és nevét! Ahol nem történik csapadékképződés, azt vízszintes vonallal jelezze!

	<b>1. oldat</b>	alumínium-szulfát	bárium-klorid	ezüst-nitrát	nátrium-foszfát	nátrium-karbonát
	oldott anyag képlete	<b>1.</b>	<b>2.</b>	<b>3.</b>	<b>4.</b>	<b>5.</b>
<b>2. oldat</b>						
alumínium-szulfát		—	<b>6. képlet</b> ..... név .....	<b>7. képlet</b> ..... név .....	<b>8. képlet</b> ..... név .....	
bárium-klorid			—	<b>9. képlet</b> ..... név .....	<b>10. képlet</b> ..... név .....	<b>11. képlet</b> ..... név .....
ezüst-nitrát				—	<b>12. képlet</b> ..... név .....	<b>13. képlet</b> ..... név .....
nátrium-foszfát					—	<b>14. képlet</b> ..... név .....

(2016. május II.)

**Megoldás:** (12 pont)

1.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
  2.  $\text{BaCl}_2$
  3.  $\text{AgNO}_3$
  4.  $\text{Na}_3\text{PO}_4$
  5.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- 3 pont**
- 1-5. pontból 5 helyes képlet megadása: 3 pont  
1-5. pontból 3-4 helyes képlet megadása: 2 pont  
1-5. pontból 2 helyes képlet megadása: 1 pont
6.  $\text{BaSO}_4$  – bárium-szulfát **1 pont**
  7.  $\text{Ag}_2\text{SO}_4$  – ezüst-szulfát **1 pont**
  8.  $\text{AlPO}_4$  – alumínium-foszfát **1 pont**
  9.  $\text{AgCl}$  – ezüst-klorid **1 pont**
  10.  $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$  – bárium-foszfát **1 pont**
  11.  $\text{BaCO}_3$  – bárium-karbonát **1 pont**
  12.  $\text{Ag}_3\text{PO}_4$  – ezüst foszfát **1 pont**
  13.  $\text{Ag}_2\text{CO}_3$  – ezüst-karbonát **1 pont**
- 6-14. pontból csak együtt a helyes képlet és név megadásáért jár a pont
14. — **1 pont**