

	Nátrium	Réz
Halmazállapota, színe (25°C, 101 kPa)	1.	2.
A belőle képződő kation kémiai jele	3.	4.
Reagál-e vízzel? Ha igen, akkor reakcióegyenlet felírása	5.	6.
Reagál-e sósavval? Ha igen, akkor reakcióegyenlet felírása	7.	8.
Reakciója feleslegben alkalmazott klórral (egyenlet)	9.	10.
Klórral alkotott sója vizes oldatának színe	11.	12.
Felhasználása (1-1 példa) (jelölje, hogy elemi forma vagy melyik vegyülete formájában)	13.	14.

(2007. május)

Megoldás: (15 pont)

1. Szilárd, szürke / fémes színű *1 pont*
(Csak a két helyes válaszért együtt jár a pont!)
2. Szilárd, vörös *1 pont*
(Csak a két helyes válaszért együtt jár a pont!)
3. Na^+ *1 pont*
4. Cu^{2+} (Cu^+) **(Csak a Cu^{2+} felírásáért is jár a pont!)** *1 pont*
5. $2 \text{Na} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NaOH} + \text{H}_2$ *2 pont*
-helyes képletek megadása 1 pont
-reakcióegyenlet rendezése 1 pont
6. – / nem játszódik le *1 pont*
7. $2 \text{Na} + 2 \text{HCl} = 2 \text{NaCl} + \text{H}_2$ *1 pont*
8. – / nem játszódik le *1 pont*
9. $2 \text{Na} + \text{Cl}_2 = 2 \text{NaCl}$ *1 pont*
10. $\text{Cu} + \text{Cl}_2 = \text{CuCl}_2$ *1 pont*
11. Színtelen **(A fehér nem fogadható el!)** *1 pont*
12. Kék *1 pont*
13. Pl. konyhasó: élelmiszeripar, szóda: üvegyártás, stb. *1 pont*
14. Pl. elem: ötvözet, vezeték, réz(II)-szulfát: növényvédelem *1 pont*