

Töltse ki olvashatóan a táblázat számozott celláit!

	Nátrium	Klór
Elemcsoportjának neve:	1.	2.
Vegyértékelektron-szerkezete:	3.	4.
Párosítatlan elektronok száma alapállapotban:	5.	6.
Halmazállapota (25 °C, standard nyomás):	7.	8.
Szilárd állapotban a kristályrácát összetartó erő:	9.	10.
Reakciója vízzel (ahol van reakció, ott az egyenlet):	11.	12.
A két elem közös vegyületének képlete és kémiai neve:	13.	
A vegyület kristályrácstípusa:	14.	
A vegyület halmazállapota:	15.	
A rácspontokban lévő részecskék pontos megnevezése:	16.	

(2008. október)

Megoldás: (15 pont)

- | | |
|--|---|
| 1) Alkálifémek | <i>1 pont</i> |
| 2) Halogének | <i>1 pont</i> |
| 3) $3s^1$ | <i>1 pont</i> |
| 4) $3s^23p^5$ | <i>1 pont</i> |
| 5) 1 db | |
| 6) 1 db | 5., 6. együtt: <i>1 pont</i> |
| 7) Szilárd | <i>1 pont</i> |
| 8) Gáz | <i>1 pont</i> |
| 9) Fémes kötés | <i>1 pont</i> |
| 10) Diszperziós kölcsönhatás (vagy másodrendű kötés) | <i>1 pont</i> |
| 11) $2 \text{ Na} + 2 \text{ H}_2\text{O} = 2 \text{ NaOH} + \text{H}_2$ | <i>1 pont</i> |
| 12) $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{HOCl} + \text{HCl}$ | <i>1 pont</i> |
| 13) NaCl, nátrium-klorid | a két válasz együtt: <i>1 pont</i> |
| 14) Ionrác | <i>1 pont</i> |
| 15) Szilárd | <i>1 pont</i> |
| 16) Nátriumion és kloridion | <i>1 pont</i> |