

	Sárga foszfor	Nátrium
Alapállapotú atomjában a – vegyértékelektron-szerkezet:	1.	4.
– párosítatlan elektronok száma:	2.	5.
– lezárt héjak betűjele:	3.	6.
Az elem rácstípusa:	7.	8.
Reakcióképesség (kicsi, nagy):	9.	10.
Tárolásának módja:	11.	12.
Mi történne, ha fordítva helyeznénk el a két elemet a tároló edényeikben? (Ahol van, ott a reakció egyenletét is írja le!)	13.	14.
Levegőn történő égésének reakcióegyenlete:	15.	16.
Az égéstermék reakciója vízzel (reakcióegyenlet):	17.	
Egy, a természetben előforduló ásványának neve és képlete:		18.

(2009. október)

Megoldás: (11pont)

1. $3s^23p^3$
 2. 3 db
 3. K,L
 4. $3s^1$
 5. 1 db
 6. K,L
 7. Molekularács
 8. Fémrács
 9. Nagy
 10. Nagy
 11. Víz alatt
 12. Petróleum alatt
 13. Feloldódna
 14. $2 \text{ Na} + 2 \text{ H}_2\text{O} = 2 \text{ NaOH} + \text{H}_2$
 15. $\text{P}_4 + 5 \text{ O}_2 = 2 \text{ P}_2\text{O}_5$
 16. $2 \text{ Na} + \text{O}_2 = \text{Na}_2\text{O}_2$
 17. $\text{P}_2\text{O}_5 + 3 \text{ H}_2\text{O} = 2 \text{ H}_3\text{PO}_4$
 18. Pl. kősó: NaCl
- együtt: ***1 pont***
- együtt: ***1 pont***
- együtt: ***1 pont***
- együtt: ***1 pont***
- együtt: ***1 pont***
- 1 pont***
- 1 pont***
- 1 pont***
- 1 pont***
- 1 pont***