

## ATOMOK ÖSSZEHASONLÍTÁSA

	<i>A</i> -atom	<i>B</i> -atom	<i>C</i> -atom
Az atom rendszáma	1.	19	2.
Vegyértékelektronok jelölése	$3s^2 3p^4$	3.	4.
Egy, az adott atommal ( <i>A</i> -, <i>B</i> -, <i>C</i> -) azonos csoportba tartozó, nagyobb sugarú atom vegyjelének megadása	5.	6.	Cl
Az alapállapotú atomban a párosítatlan elektronok száma	7.	8.	9.
Melyik periódusba sorolható?	10.	11.	2.
Milyen elsőrendű kémiai kötés jöhet létre <i>A</i> - és <i>C</i> -atomok között?	12.		
Milyen elsőrendű kémiai kötés jöhet létre <i>B</i> - és <i>C</i> -atomok között?	13.		
Írja fel az <i>A</i> - és <i>B</i> -atom természetes ionjának képződési egyenletét!	14.	15.	

(2013. május)

**Megoldás:** (15 pont)

- |                                   |               |
|-----------------------------------|---------------|
| 1. 16                             | <i>1 pont</i> |
| 2. 9                              | <i>1 pont</i> |
| 3. $4s^1$                         | <i>1 pont</i> |
| 4. $2s^2 2p^5$                    | <i>1 pont</i> |
| 5. pl. Se (Te, Po is elfogadható) | <i>1 pont</i> |
| 6. pl. Rb (Cs, Fr is elfogadható) | <i>1 pont</i> |
| 7. 2                              | <i>1 pont</i> |
| 8. 1                              | <i>1 pont</i> |
| 9. 1                              | <i>1 pont</i> |
| 10. 3.                            | <i>1 pont</i> |
| 11. 4.                            | <i>1 pont</i> |
| 12. Kovalens kötés.               | <i>1 pont</i> |
| 13. Ionos kötés.                  | <i>1 pont</i> |
| 14. $S(g) + 2 e^- = S^{2-}(g)$    | <i>1 pont</i> |
| 15. $K(g) = K^+(g) + e^-$         | <i>1 pont</i> |
- (14. és 15. egyenletei a halmazállapotok feltüntetése nélkül is elfogadható.)