

## 18 elektronos molekulák, ionok

A) 18 elektront tartalmazó molekulákat kell azonosítania. A molekula képletével válaszoljon!

	Kétatomos	Háromatomos
Apoláris molekula	a)	
Dipólusmolekula	b)	c)

d) A megadott molekulák közül melyikben a legerősebben poláris a kovalens kötés?  
\_\_\_\_\_

B) 18 elektronos egyszerű ionokat kell azonosítania. Az ion kémiai jelével válaszoljon!

	Kation	Anion
Egyszeres töltésű	e)	g)
Kétszeres töltésű	f)	h)

i) A megadott ionok közül melyik a legnagyobb méretű? \_\_\_\_\_

C) Az A) részben megadott molekulák halmazai közül melyik képes a jódot redukálni? Írja fel a lezajló reakcióegyenletét!

D) A B) részben megadott ionok közül a megfelelőket páronként véve adja meg a belőlük származtatható összes ionvegyület képletét!

Az előbb felsorolt ionvegyületek közül válasszon egyet, amely vizes oldatának pH-ja semlegestől eltérő, és írja fel az oldatban a kémhatás kialakulásának ionegyenletét!

(2021. október)

### Megoldás: (14 pont)

A)

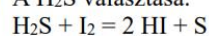
- a) F<sub>2</sub>
- b) HCl
- c) H<sub>2</sub>S
- d) HCl

B)

- e) K<sup>+</sup>
- f) Ca<sup>2+</sup>
- g) Cl<sup>-</sup>
- h) S<sup>2-</sup>
- i) S<sup>2-</sup>

Minden helyes válasz 1 pont: **9 pont**

C) A H<sub>2</sub>S választása.



**1 pont**

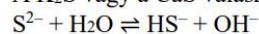
**1 pont**

D) K<sub>2</sub>S, KCl, CaS, CaCl<sub>2</sub>

Csak ezek és csak együtt:

**1 pont**

A K<sub>2</sub>S vagy a CaS választása



**1 pont**