




Oktatási,  
tudományos és  
technológiai  
fejlesztési  
minisztérium

KÖZSÉGI VERSENY KÉMIABÓL  
2019. március 3.



Szerb kémikusok  
Egyesülete

Példák	Tudásfelmérő feladatlap megoldásai VII. osztály	Pontok												
1.	a) kémiai b) fizikai c) kémiai d) fizikai	4 × 1												
2.	b; d	2 × 2												
3.	a) H; b) H; c) I; d) H	4 × 1												
4.	b; d	2 × 2												
5.	b; ionos	2 × 2												
6.	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Ionos kötés</th> <th>Poláros kovalens</th> <th>Apoláros kovalens</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>MgCl<sub>2</sub></td> <td>HCl</td> <td>P<sub>4</sub></td> </tr> <tr> <td>KI</td> <td>SO<sub>3</sub></td> <td>S<sub>8</sub></td> </tr> </tbody> </table>	Ionos kötés	Poláros kovalens	Apoláros kovalens	MgCl <sub>2</sub>	HCl	P <sub>4</sub>	KI	SO <sub>3</sub>	S <sub>8</sub>	6 × 1			
Ionos kötés	Poláros kovalens	Apoláros kovalens												
MgCl <sub>2</sub>	HCl	P <sub>4</sub>												
KI	SO <sub>3</sub>	S <sub>8</sub>												
7.	B < D < C < A < E	Minden válasz a sorozatban pontos kell hogy legyen, hogy a példa pontozva legyen.	6											
8.	1) F 2) K 3) F 4) K	4 × 1												
9.	a) 4 b) 16 és 16 c) 8 és 8	5 × 1												
10.	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Elem</th> <th>Vegyület</th> <th>Keverék</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>arany</td> <td>ammónium-klorid</td> <td>levegő</td> </tr> <tr> <td>réz</td> <td>ammónia</td> <td>fogtömés</td> </tr> <tr> <td>hélium</td> <td>kékkő</td> <td>acél</td> </tr> </tbody> </table>	Elem	Vegyület	Keverék	arany	ammónium-klorid	levegő	réz	ammónia	fogtömés	hélium	kékkő	acél	9 × 1
Elem	Vegyület	Keverék												
arany	ammónium-klorid	levegő												
réz	ammónia	fogtömés												
hélium	kékkő	acél												
11.	d	5												
12.	a	4												
13.	c	5												
14.	a) 6 b) 12 c) 6 d) 0 (egyik sem)	4 × 1												
15.	<sup>12</sup> X <sup>13</sup> X vagy <sup>13</sup> X <sup>12</sup> X	2 × 3												
16.	3 	Ha a hidrogénatomok száma helyes, az 1 pontot ér. A rajz, amelyen látszik, hogy a nitrogén eléri az elektronoktettet, a hidrogén pedig az elektron dublettet, 5 pontot ér.	1 + 5											
17.	d)	4												
18.	C, A, B	3 × 2												
19.	17. ( vagy VIIa); 3.( harmadik)	2 × 2												
20.	a; b; f	Egy helyes válasz nem kap pontot. Ha két helyes válasz van, az 4 pont. Ha a helyes válaszok mellett be vannak karikázva helytelenek is, nem kap pontot.	6											