




Oktatási, tudományos és
technológiai fejlesztési
minisztérium

KÖZSÉGI VERSENY KÉMIABÓL
2019. március 3.



Szerb kémikusok
egyesülete

Példák	TUDÁSFELMÉRŐ FELADATLAP MEGOLDÁSAI VIII. OSZTÁLY	Pontok
1.	6 (hat)	6
2.	137	6
3.	a	4
4.	113,6	6
5.	d	4
6.	$2,4 \cdot 10^{23}$	6
7.	c; e $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow 2 \text{Al}^{3+} + 3 \text{SO}_4^{2-}$ $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$	2×1 + 2×2
8.	a) >; b) =; c) <; d) =	4×1
9.	0,36	6
10.	A: nem elektrolit; B: erős elektrolit; C: gyenge elektrolit	3×1
11.	c	6
12.	a) $2 \text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ZnO}$ b) 97,5%	A b) feladat megoldása pontot kap, ha a helyes megoldás mellett a példa kidolgozása látható. $2 + 4$
13.	a) SO_3 ; b) N_2O_5 ; c) SO_2 ; d) CO_2 ; e) Cl_2O_7	5×1
14.	a	4
15.	e	4
16.	c $\text{Zn} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	$2 + 2$
17.	a) ciklikus; b) nem elágazó aciklikus; c) elágazó aciklikus; d) elágazó aciklikus; e) ciklikus	5×1
18.	a) $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$ vagy b) NEM, szükség van: $\text{S}_8 + 8 \text{O}_2 \rightarrow 8 \text{SO}_2$ 0,1 mol O_2	A b) alatti megoldás pontot kap, ha megfelelően ki van dolgozva. $2 + 4$
19.		Ha az elektron párok helyett vonal (kötés) van, a példa pontot kap. 5
20.	c	4