



**РЕШЕЊА ТЕСТА ЗНАЊА ЗА VIII РАЗРЕД**

Редни број задатка	Одговори	Поени:															
1.	0,5 mol кисеоника	1 x 3 = 3															
2.	22	1 x 4 = 4															
3.	$A_r=27$	1 x 4 = 4															
4.	28,6 g	1 x 4 = 4															
5.	$A_r=39$	1 x 4 = 4															
6.	а) $4P+5O_2 \rightarrow 2P_2O_5$ б) $P_2O_5+3H_2O \rightarrow 2H_3PO_4$ в) $H_3PO_4$ г) $2H_3PO_4+3Ca(OH)_2 \rightarrow Ca_3(PO_4)_2+6H_2O$	4 x 1 = 4															
7.	в)	1 x 2 = 2															
8.		3 x 1 = 3															
9.	а) Критеријум: број С атома Признају се и други одговори уз одговарајући критеријум.	1 x 3 = 3															
10.		1 x 3 = 3															
11.		4 x 1 = 4															
12.	а) $C_3H_6O$ б) $CH_3CH_2CHO$ и $CH_3COCH_3$ в) 1-пропанол и 2-пропанол	5 x 1 = 5															
13.	а) чврсто б) $CH_2OHCH_2OH$	1 + 2 = 3															
14.	<table border="1"> <thead> <tr> <th></th> <th><math>H_2SO_4</math></th> <th><math>CH_3COOH</math></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>а)</td> <td>+</td> <td>+</td> </tr> <tr> <td>б)</td> <td>+</td> <td>+</td> </tr> <tr> <td>в)</td> <td>+</td> <td></td> </tr> <tr> <td>г)</td> <td>+</td> <td>+</td> </tr> </tbody> </table>		$H_2SO_4$	$CH_3COOH$	а)	+	+	б)	+	+	в)	+		г)	+	+	4 x 1 = 4
	$H_2SO_4$	$CH_3COOH$															
а)	+	+															
б)	+	+															
в)	+																
г)	+	+															
15.	в)	1 x 3 = 3															
16.	$1,5 \cdot 10^{23}$	1 x 4 = 4															
17.		1 x 4 = 4															
18.		1 x 2 = 2															
19.	19,8 g	1 x 4 = 4															
20.	г)	1 x 3 = 3															
		Укупно 70 поена															