## Расстановка коэффициентов. 9 класс

	- weet mitobile itooppingiteit tobt > intere
1. Сумма ко	эффициентов в уравнении реакции между алюминием и соляной кислотой равна
1)	13
2)	11
3)	12
4)	10
	иент перед алюминием в уравнении реакции алюминия с раствором серной кислоты равен
1)	
2)	3
3) 4)	$\frac{6}{2}$
,	нии химической реакции, схема которой
	<ul><li>NaOH + H2, сумма всех коэффициентов</li></ul>
1)	5
2)	9
3)	8
4)	7
4. Сумма ко	эффициентов в уравнении реакции между карбонатом кальция и соляной кислотой равна
1)	6
2)	7
3)	8
4)	9
	эффициентов в уравнении реакции между натрием и водой равна
1)	6
2)	7
3) 4)	8 10
/	нии химической реакции, схема которой
• •	Li3N, сумма всех коэффициентов
1)	4
2)	6
3)	7
4)	9
7. В уравне	нии химической реакции, схема которой
C2H4 + O2	→ CO2 + H2O, сумма всех коэффициентов
1)	6
2)	4
3)	10
4)	8
	нии химической реакции, схема которой
re2O3 + H2 1)	$2 \rightarrow$ Fe + H2O, сумма всех коэффициентов 6
2)	7
3)	9
4)	13
,	нии реакции между оксидом алюминия и соляной кислотой коэффициент перед формулой
воды равен	
1)	1
2)	2
3)	3
4)	4
	ении химической реакции, схема которой
	→H2O+CO2, коэффициент перед формулой оксида углерода (IV) равен
1)	6
2)	9

3)	12
4)	15
11. Сумма ко	ээффициентов в уравнении реакции между оксидом натрия и оксидом фосфора (V) равна
1)	6
2)	7
3)	9
,	10
4)	
	ээффициентов в уравнении реакции между калием и водой равна
1)	7
2)	5
3)	6
4)	4
13. В уравне	нии реакции сероводорода с избытком кислорода коэффициент перед формулой кислород
равен	
1)	1
2)	2
3)	3
,	
4)	4
	ении химической реакции, схема которой
$H2S + O2 \rightarrow$	· H2O + SO2, коэффициент перед формулой кислорода равен
1)	1
2)	2
3)	3
4)	5
,	ении реакции кальция с водой коэффициент перед формулой воды равен
1)	1
2)	2
3)	3
4)	4
16. В уравне	ении реакции между оксидом натрия и оксидом серы (VI) сумма коэффициентов равна
1)	3
2)	4
3)	5
4)	6
<ol> <li>В уравне</li> </ol>	ении химической реакции, схема которой
	→ H2O + CO2, коэффициент перед формулой кислорода равен
1)	1
2)	2
3)	4
	5
4)	•
• •	ении химической реакции, схема которой
	→ H2O + CO2, коэффициент перед формулой кислорода равен
1)	9
2)	2
3)	5
4)	7
,	оэффициентов в уравнении реакции между алюминием и соляной кислотой равна
1)	13
2)	11
3)	12
4)	10
-	ээффициентов в уравнении реакции между оксидом кальция и ортофосфорной кислотой
равна	
1)	9
2)	10

3) 4)

11 12