






ООО "Галилео"
 167001, г. Сыктывкар,
 ул. Коммунистическая, д. 27,
 оф. 1
 тел. факс: (8212) 24-49-04,
 тел. 20-23-94, 20-09-42
 E-mail: 202394@mail.ru

ХИМИЯ

	Наименование	Размер	Арт.	Цена, руб
	Стенд "Юный химик"	1,4x1	ШК-2301	5728
	Стенд "Окраска индикаторов в различных средах"	0,8x0,9	ШК-2302	2944
	Стенд "Электрохимический ряд напряжений металлов"	1,5x0,2	ШК-2303	4147
	Стенд "Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева"	1,2x1,1	ШК-2304	5394
	Стенд "Относительные молекулярные массы"	1,2x1	ШК-2305	4916

<p style="text-align: center;">РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ, СОЛЕЙ И ОСНОВАНИЙ В ВОДЕ</p> <table border="1"> <tr><td>Ионы</td><td>H</td><td>NH₄⁺</td><td>K</td><td>Na</td><td>Ag</td><td>Ba</td><td>Ca</td><td>Mg</td><td>Mn</td><td>Zn</td><td>Ni</td><td>Sn</td><td>Pb</td><td>Cu</td><td>Hg</td><td>Fe</td><td>Al</td><td>Cr³⁺</td></tr> <tr><td>OH⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>-</td><td>R</td><td>M</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td></tr> <tr><td>NO₃⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>-</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td></tr> <tr><td>F⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>H</td><td>M</td><td>M</td><td>M</td><td>R</td><td>-</td><td>H</td><td>M</td><td>M</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td></tr> <tr><td>Cl⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>-</td><td>M</td><td>R</td><td>M</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td></tr> <tr><td>Br⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>-</td><td>M</td><td>R</td><td>M</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td></tr> <tr><td>I⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>-</td><td>M</td><td>R</td><td>M</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td></tr> <tr><td>S²⁻</td><td>R</td><td>-</td><td>R</td><td>R</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td></tr> <tr><td>SO₄²⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>M</td><td>M</td><td>M</td><td>H</td><td>M</td><td>H</td><td>H</td><td>-</td><td>H</td><td>M</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td></tr> <tr><td>SO₃²⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>H</td><td>M</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>R</td><td>M</td><td>-</td><td>R</td><td>R</td></tr> <tr><td>CO₃²⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>H</td><td>M</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>R</td><td>M</td><td>-</td><td>R</td><td>R</td></tr> <tr><td>SiO₃²⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>H</td><td>H</td><td>M</td><td>-</td><td>H</td><td>H</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td></tr> <tr><td>PO₄³⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>M</td><td>H</td><td>H</td></tr> <tr><td>CH₃COO⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td></tr> </table>	Ионы	H	NH ₄ ⁺	K	Na	Ag	Ba	Ca	Mg	Mn	Zn	Ni	Sn	Pb	Cu	Hg	Fe	Al	Cr ³⁺	OH ⁻	R	R	R	R	-	R	M	H	H	H	H	H	-	-	-	H	H	H	NO ₃ ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	R	R	R	R	R	R	F ⁻	R	R	R	R	R	M	H	M	M	M	R	-	H	M	M	-	-	-	Cl ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	M	R	M	R	R	R	Br ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	M	R	M	R	R	R	I ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	M	R	M	R	R	R	S ²⁻	R	-	R	R	-	-	-	H	H	H	H	H	H	H	H	-	-	-	SO ₄ ²⁻	R	R	R	R	M	M	M	M	H	M	H	H	-	H	M	-	-	-	SO ₃ ²⁻	R	R	R	R	M	H	M	R	R	R	R	R	M	R	M	-	R	R	CO ₃ ²⁻	R	R	R	R	M	H	M	R	R	R	R	R	M	R	M	-	R	R	SiO ₃ ²⁻	R	R	R	R	H	H	M	-	H	H	-	-	-	-	-	-	-	-	PO ₄ ³⁻	R	R	R	R	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	M	H	H	CH ₃ COO ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	M	R	R	R	R	R	<p style="text-align: center;">Стенд "Растворимость кислот, солей и оснований в воде"</p>	<p style="text-align: center;">2x1</p>	<p style="text-align: center;">ШК-2306</p>	<p style="text-align: center;">7656</p>																																		
Ионы	H	NH ₄ ⁺	K	Na	Ag	Ba	Ca	Mg	Mn	Zn	Ni	Sn	Pb	Cu	Hg	Fe	Al	Cr ³⁺																																																																																																																																																																																																																																																																																														
OH ⁻	R	R	R	R	-	R	M	H	H	H	H	H	-	-	-	H	H	H																																																																																																																																																																																																																																																																																														
NO ₃ ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	R	R	R	R	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
F ⁻	R	R	R	R	R	M	H	M	M	M	R	-	H	M	M	-	-	-																																																																																																																																																																																																																																																																																														
Cl ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	M	R	M	R	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
Br ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	M	R	M	R	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
I ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	M	R	M	R	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
S ²⁻	R	-	R	R	-	-	-	H	H	H	H	H	H	H	H	-	-	-																																																																																																																																																																																																																																																																																														
SO ₄ ²⁻	R	R	R	R	M	M	M	M	H	M	H	H	-	H	M	-	-	-																																																																																																																																																																																																																																																																																														
SO ₃ ²⁻	R	R	R	R	M	H	M	R	R	R	R	R	M	R	M	-	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
CO ₃ ²⁻	R	R	R	R	M	H	M	R	R	R	R	R	M	R	M	-	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
SiO ₃ ²⁻	R	R	R	R	H	H	M	-	H	H	-	-	-	-	-	-	-	-																																																																																																																																																																																																																																																																																														
PO ₄ ³⁻	R	R	R	R	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	M	H	H																																																																																																																																																																																																																																																																																														
CH ₃ COO ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	M	R	R	R	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
<p style="text-align: center;">ШКАЛА ОТНОСИТЕЛЬНОЙ ЭЛЕКТРОУЧИТЕЛЬНОСТИ (ПО ПОЛИНГУ)</p> <table border="1"> <tr><td>Cs</td><td>K</td><td>Na</td><td>Ca</td><td>Mg</td><td>Al</td><td>V</td><td>P</td><td>H</td><td>C</td><td>S</td><td>I</td><td>Br</td><td>Cl</td><td>N</td><td>O</td><td>F</td></tr> <tr><td>0,8</td><td>0,8</td><td>0,9</td><td>1,0</td><td>1,2</td><td>1,6</td><td>2,0</td><td>2,1</td><td>2,1</td><td>2,5</td><td>2,5</td><td>2,6</td><td>2,8</td><td>3,0</td><td>3,0</td><td>3,5</td><td>4,0</td></tr> </table> <p style="text-align: center;">РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ, СОЛЕЙ И ОСНОВАНИЙ В ВОДЕ</p> <table border="1"> <tr><td>Ионы</td><td>H</td><td>NH₄⁺</td><td>K</td><td>Na</td><td>Ag</td><td>Ba</td><td>Ca</td><td>Mg</td><td>Mn</td><td>Zn</td><td>Ni</td><td>Sn</td><td>Pb</td><td>Cu</td><td>Hg</td><td>Fe</td><td>Al</td><td>Cr³⁺</td></tr> <tr><td>OH⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>-</td><td>R</td><td>M</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td></tr> <tr><td>NO₃⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>-</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td></tr> <tr><td>F⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>H</td><td>M</td><td>M</td><td>M</td><td>R</td><td>-</td><td>H</td><td>M</td><td>M</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td></tr> <tr><td>Cl⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>-</td><td>M</td><td>R</td><td>M</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td></tr> <tr><td>Br⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>-</td><td>M</td><td>R</td><td>M</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td></tr> <tr><td>I⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>-</td><td>M</td><td>R</td><td>M</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td></tr> <tr><td>S²⁻</td><td>R</td><td>-</td><td>R</td><td>R</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td></tr> <tr><td>SO₄²⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>M</td><td>M</td><td>M</td><td>H</td><td>M</td><td>H</td><td>H</td><td>-</td><td>H</td><td>M</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td></tr> <tr><td>SO₃²⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>H</td><td>M</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>R</td><td>M</td><td>-</td><td>R</td><td>R</td></tr> <tr><td>CO₃²⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>H</td><td>M</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>R</td><td>M</td><td>-</td><td>R</td><td>R</td></tr> <tr><td>SiO₃²⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>H</td><td>H</td><td>M</td><td>-</td><td>H</td><td>H</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td><td>-</td></tr> <tr><td>PO₄³⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>H</td><td>M</td><td>H</td><td>H</td></tr> <tr><td>CH₃COO⁻</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>M</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td><td>R</td></tr> </table> <p style="text-align: center;">РЯД АКТИВНОСТИ МЕТАЛЛОВ / ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИЙ Li Rb K Cs Ba Sr Ca Na Mg Be Al Mn Zn Cr Fe Co Ni Sn Pb (H) Cu Hg Ag Pt Au</p> <p style="text-align: center;">АКТИВНОСТЬ МЕТАЛЛОВ УМЕНЬШАЕТСЯ</p>	Cs	K	Na	Ca	Mg	Al	V	P	H	C	S	I	Br	Cl	N	O	F	0,8	0,8	0,9	1,0	1,2	1,6	2,0	2,1	2,1	2,5	2,5	2,6	2,8	3,0	3,0	3,5	4,0	Ионы	H	NH ₄ ⁺	K	Na	Ag	Ba	Ca	Mg	Mn	Zn	Ni	Sn	Pb	Cu	Hg	Fe	Al	Cr ³⁺	OH ⁻	R	R	R	R	-	R	M	H	H	H	H	H	-	-	-	H	H	H	NO ₃ ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	R	R	R	R	R	R	F ⁻	R	R	R	R	R	M	H	M	M	M	R	-	H	M	M	-	-	-	Cl ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	M	R	M	R	R	R	Br ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	M	R	M	R	R	R	I ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	M	R	M	R	R	R	S ²⁻	R	-	R	R	-	-	-	H	H	H	H	H	H	H	H	-	-	-	SO ₄ ²⁻	R	R	R	R	M	M	M	M	H	M	H	H	-	H	M	-	-	-	SO ₃ ²⁻	R	R	R	R	M	H	M	R	R	R	R	R	M	R	M	-	R	R	CO ₃ ²⁻	R	R	R	R	M	H	M	R	R	R	R	R	M	R	M	-	R	R	SiO ₃ ²⁻	R	R	R	R	H	H	M	-	H	H	-	-	-	-	-	-	-	-	PO ₄ ³⁻	R	R	R	R	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	M	H	H	CH ₃ COO ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	M	R	R	R	R	R	<p style="text-align: center;">Стенд "Растворимость кислот, солей и оснований в воде"</p>	<p style="text-align: center;">1,4x1</p>	<p style="text-align: center;">ШК-2307</p>	<p style="text-align: center;">5728</p>
Cs	K	Na	Ca	Mg	Al	V	P	H	C	S	I	Br	Cl	N	O	F																																																																																																																																																																																																																																																																																																
0,8	0,8	0,9	1,0	1,2	1,6	2,0	2,1	2,1	2,5	2,5	2,6	2,8	3,0	3,0	3,5	4,0																																																																																																																																																																																																																																																																																																
Ионы	H	NH ₄ ⁺	K	Na	Ag	Ba	Ca	Mg	Mn	Zn	Ni	Sn	Pb	Cu	Hg	Fe	Al	Cr ³⁺																																																																																																																																																																																																																																																																																														
OH ⁻	R	R	R	R	-	R	M	H	H	H	H	H	-	-	-	H	H	H																																																																																																																																																																																																																																																																																														
NO ₃ ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	R	R	R	R	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
F ⁻	R	R	R	R	R	M	H	M	M	M	R	-	H	M	M	-	-	-																																																																																																																																																																																																																																																																																														
Cl ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	M	R	M	R	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
Br ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	M	R	M	R	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
I ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	-	M	R	M	R	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
S ²⁻	R	-	R	R	-	-	-	H	H	H	H	H	H	H	H	-	-	-																																																																																																																																																																																																																																																																																														
SO ₄ ²⁻	R	R	R	R	M	M	M	M	H	M	H	H	-	H	M	-	-	-																																																																																																																																																																																																																																																																																														
SO ₃ ²⁻	R	R	R	R	M	H	M	R	R	R	R	R	M	R	M	-	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
CO ₃ ²⁻	R	R	R	R	M	H	M	R	R	R	R	R	M	R	M	-	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
SiO ₃ ²⁻	R	R	R	R	H	H	M	-	H	H	-	-	-	-	-	-	-	-																																																																																																																																																																																																																																																																																														
PO ₄ ³⁻	R	R	R	R	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	M	H	H																																																																																																																																																																																																																																																																																														
CH ₃ COO ⁻	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	R	M	R	R	R	R	R																																																																																																																																																																																																																																																																																														
<p style="text-align: center;">ТЕХНИКА БЕЗОПАСНОСТИ НА УРОКАХ ХИМИИ</p> <ol style="list-style-type: none"> Соблюдение требований настоящей инструкции обязательно для учащихся, работающих в кабинете. Другие посещения кабинета в момент проведения эксперимента разрешаются только с ведома учителя химии. Во время работы в кабинете учащиеся обязаны быть в каблуках и пользоваться средствами индивидуальной защиты (по указанию учителя) подбирать одежду на рабочем месте. Приведа чем приступать к выполнению работы, необходимо изучить по учебнику или пособие порядок ее проведения. Следует соблюдать все указания учителя по безопасному обращению с реактивами и растворами, по методам обращения, по назначению посуды и т.д. После работы в работе прибор необходимо показать учителю или лаборанту. Запрещается проводить самостоятельно любые опыты, не предусмотренные данной работой. Запрещается есть и пить в кабинете, курить, пользоваться приборами парфюма и косметики. При получении травмы (само, партнер), а также при любых несоответствиях учащиеся должны немедленно сообщить об этом учителю или лаборанту. Запрещается выносить из кабинета и выносить в него любые вещества без разрешения учителя. О всех случаях, когда разлили жидкости или рассыпали твердые реактивы, нужно сообщить учителю или лаборанту. Самостоятельно убирать любые вещества запрещается. Запрещается выносить и инвентаризацию растворов и органических веществ, они должны свиняться в специальные емкости на рабочем месте. Обо всех неполадках в работе оборудования, электропроводки, электросети и т.д. необходимо ставить в известность учителя или лаборанта. Самостоятельно устранять неисправности учащиеся запрещается. Запрещается оставлять без присмотра нагревательные приборы. Уроки работы в кабинете по назначению работы проводятся в соответствии с указаниями учителя. По окончании практических и лабораторных работ учащиеся обязаны вымыть руки с мылом. При возмещении в кабинете во время занятий аварийных ситуаций (пожар, наводнение сильных наводнений) не допускать паники и подчиняться только указаниям учителя. 	<p style="text-align: center;">Стенд "Техника безопасности на уроках химии"</p>	<p style="text-align: center;">0,9x0,9</p>	<p style="text-align: center;">ШК-2308</p>	<p style="text-align: center;">3321</p>																																																																																																																																																																																																																																																																																																												
	<p style="text-align: center;">Стенд "Выдающиеся ученые химики"</p>	<p style="text-align: center;">3,2x0,45</p>	<p style="text-align: center;">ШК-2309</p>	<p style="text-align: center;">5881</p>																																																																																																																																																																																																																																																																																																												
<p style="text-align: center;">ЮНЫЙ ХИМИК</p> 	<p style="text-align: center;">Стенд "Юный химик"</p>	<p style="text-align: center;">1,5x1</p>	<p style="text-align: center;">ШК-2310</p>	<p style="text-align: center;">6134</p>																																																																																																																																																																																																																																																																																																												
<p style="text-align: center;">АЗОТСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ</p> 	<p style="text-align: center;">Стенд "Азотсодержащие органические соединения"</p>	<p style="text-align: center;">0,9x2</p>	<p style="text-align: center;">ШК-2311</p>	<p style="text-align: center;">7360</p>																																																																																																																																																																																																																																																																																																												

<p>КЛАССИФИКАЦИЯ НЕОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ И ИХ СВОЙСТВА</p> <p>Кислоты и их свойства Основания и их свойства Соли и их свойства Оксиды и их свойства Пероксиды</p> <p>$\text{HNO}_3 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$ $\text{OH}^- + \text{H}^+ \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}$</p> <p>$\text{NaOH} \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{OH}^-$ $\text{Ba(OH)}_2 \rightleftharpoons \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$ $\text{NH}_4\text{OH} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$</p> <p>$\text{BaO} \rightleftharpoons \text{Ba}^{2+} + \text{O}^{2-}$ $\text{K}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{K}^+ + \text{O}^{2-}$</p>	<p>Стенд "Классификация органических веществ"</p>	<p>0,9x2</p>	<p>ШК-2312</p>	<p>7360</p>																								
<p>ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ</p> <p>Углеводороды и азотсодержащие соединения</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>Класс соединений</th> <th>Формула</th> <th>Структура</th> <th>Свойства</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Алканы</td> <td>$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$</td> <td></td> <td>Насыщенные углеводороды</td> </tr> <tr> <td>Алкены</td> <td>C_nH_{2n}</td> <td></td> <td>Ненасыщенные углеводороды</td> </tr> <tr> <td>Алкины</td> <td>$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$</td> <td></td> <td>Ненасыщенные углеводороды</td> </tr> <tr> <td>Амины</td> <td>$\text{C}_n\text{H}_{2n+3}\text{N}$</td> <td></td> <td>Соединения азота</td> </tr> <tr> <td>Амиды</td> <td>$\text{C}_n\text{H}_{2n-1}\text{NO}$</td> <td></td> <td>Соединения азота</td> </tr> </tbody> </table>	Класс соединений	Формула	Структура	Свойства	Алканы	$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$		Насыщенные углеводороды	Алкены	C_nH_{2n}		Ненасыщенные углеводороды	Алкины	$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$		Ненасыщенные углеводороды	Амины	$\text{C}_n\text{H}_{2n+3}\text{N}$		Соединения азота	Амиды	$\text{C}_n\text{H}_{2n-1}\text{NO}$		Соединения азота	<p>Стенд "Органическая химия"</p>	<p>0,9x2</p>	<p>ШК-2313</p>	<p>7360</p>
Класс соединений	Формула	Структура	Свойства																									
Алканы	$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$		Насыщенные углеводороды																									
Алкены	C_nH_{2n}		Ненасыщенные углеводороды																									
Алкины	$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$		Ненасыщенные углеводороды																									
Амины	$\text{C}_n\text{H}_{2n+3}\text{N}$		Соединения азота																									
Амиды	$\text{C}_n\text{H}_{2n-1}\text{NO}$		Соединения азота																									