



Подготовка к ЕГЭ по химии

Назначение электронного издания

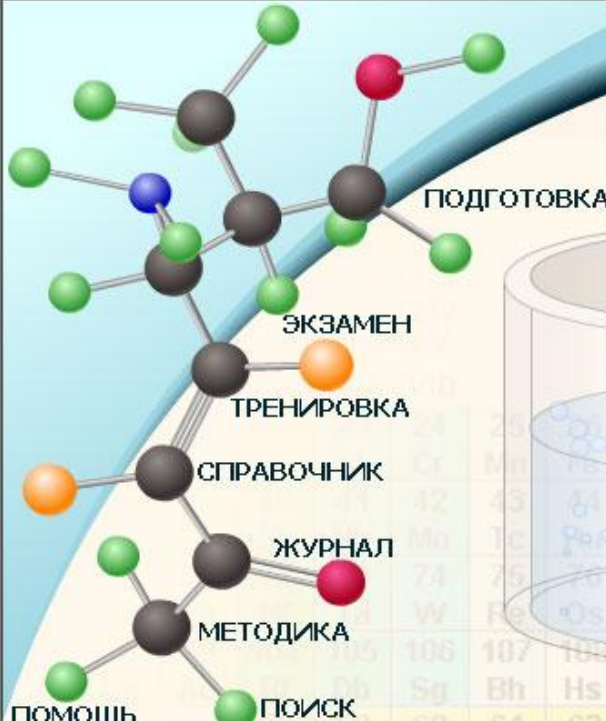
- Электронное издание (ЭИ) "Подготовка к ЕГЭ по химии" адресовано учащимся средних школ, лицеев, колледжей, гимназий, выпускникам, абитуриентам, а также преподавателям и методистам.
- Его содержание соответствует программе средней школы и нормативным документам Единого государственного экзамена.
- ЭИ разработано в соответствии с Техническим заданием Заказчика

Подготовка к ЕГЭ по биологии - Microsoft Internet Explorer


File Edit View Favorites Tools Help

Back Forward Stop Home Search Favorites Media Print Copy Paste PRO

Address http://power/ege_chem/design/index.htm Go Links



Подготовка к ЕГЭ по ХИМИИ



2	He								
3	Li	4	5	6	7	8	9	10	Ne
11	B	12	13	14	15	16	17	18	Ar
19	K	20	21	22	23	24	25	26	Fe
27	Co	28	29	30	31	32	33	34	Zn
35	Ga	36	37	38	39	40	41	42	Ni
43	Cu	44	45	46	47	48	49	50	Pd
51	In	52	53	54	55	56	57	58	Cd
59	Hg	60	61	62	63	64	65	66	Ag
67	Au	68	69	70	71	72	73	74	Pt
75	Pb	76	77	78	79	80	81	82	Au
83	Tl	84	85	86	87	88	89	90	Hg
91	Rn	92	93	94	95	96	97	98	Po
99	At	100	101	102	103	104	105	106	Bi
107	Fr	108	109	110	111	112	113	114	Po
115	Sg	116	117	118	119	120	121	122	Uub
123	Ce	124	125	126	127	128	129	130	Lu
131	Pr	132	133	134	135	136	137	138	Hf
139	Nd	140	141	142	143	144	145	146	Ta
147	Pm	148	149	150	151	152	153	154	W
155	Sm	156	157	158	159	160	161	162	Re
163	Eu	164	165	166	167	168	169	170	Os
171	Gd	172	173	174	175	176	177	178	Ir
179	Tb	180	181	182	183	184	185	186	Pt
187	Dy	188	189	190	191	192	193	194	Au
195	Ho	196	197	198	199	200	201	202	Hg
203	Er	204	205	206	207	208	209	210	Pt
211	Tm	212	213	214	215	216	217	218	Au
219	Yb	220	221	222	223	224	225	226	Hg
227	Lu	228	229	230	231	232	233	234	Pb
235	Hf	236	237	238	239	240	241	242	Bi
243	Ta	244	245	246	247	248	249	250	Po
251	W	252	253	254	255	256	257	258	At
259	Re	260	261	262	263	264	265	266	Po
267	Os	268	269	270	271	272	273	274	At
275	Ir	276	277	278	279	280	281	282	Po
283	Pt	284	285	286	287	288	289	290	At
291	Au	292	293	294	295	296	297	298	Po
299	Hg	300	301	302	303	304	305	306	At
307	Tl	308	309	310	311	312	313	314	Po
315	Pb	316	317	318	319	320	321	322	At
323	Bi	324	325	326	327	328	329	330	Po
331	Po	332	333	334	335	336	337	338	At
339	At	340	341	342	343	344	345	346	Po
347	Po	348	349	350	351	352	353	354	At
355	Po	356	357	358	359	360	361	362	At
363	Po	364	365	366	367	368	369	370	At
371	Po	372	373	374	375	376	377	378	At
379	Po	380	381	382	383	384	385	386	At
387	Po	388	389	390	391	392	393	394	At
395	Po	396	397	398	399	400	401	402	At
403	Po	404	405	406	407	408	409	410	At
411	Po	412	413	414	415	416	417	418	At
419	Po	420	421	422	423	424	425	426	At
427	Po	428	429	430	431	432	433	434	At
435	Po	436	437	438	439	440	441	442	At
443	Po	444	445	446	447	448	449	450	At
451	Po	452	453	454	455	456	457	458	At
459	Po	460	461	462	463	464	465	466	At
467	Po	468	469	470	471	472	473	474	At
475	Po	476	477	478	479	480	481	482	At
483	Po	484	485	486	487	488	489	490	At
491	Po	492	493	494	495	496	497	498	At
499	Po	500	501	502	503	504	505	506	At
507	Po	508	509	510	511	512	513	514	At
515	Po	516	517	518	519	520	521	522	At
523	Po	524	525	526	527	528	529	530	At
531	Po	532	533	534	535	536	537	538	At
539	Po	540	541	542	543	544	545	546	At
547	Po	548	549	550	551	552	553	554	At
555	Po	556	557	558	559	560	561	562	At
563	Po	564	565	566	567	568	569	570	At
571	Po	572	573	574	575	576	577	578	At
579	Po	580	581	582	583	584	585	586	At
587	Po	588	589	590	591	592	593	594	At
595	Po	596	597	598	599	600	601	602	At
603	Po	604	605	606	607	608	609	610	At
611	Po	612	613	614	615	616	617	618	At
619	Po	620	621	622	623	624	625	626	At
627	Po	628	629	630	631	632	633	634	At
635	Po	636	637	638	639	640	641	642	At
643	Po	644	645	646	647	648	649	650	At
651	Po	652	653	654	655	656	657	658	At
659	Po	660	661	662	663	664	665	666	At
667	Po	668	669	670	671	672	673	674	At
675	Po	676	677	678	679	680	681	682	At
683	Po	684	685	686	687	688	689	690	At
691	Po	692	693	694	695	696	697	698	At
699	Po	700	701	702	703	704	705	706	At
707	Po	708	709	710	711	712	713	714	At
715	Po	716	717	718	719	720	721	722	At
723	Po	724	725	726	727	728	729	730	At
731	Po	732	733	734	735	736	737	738	At
739	Po	740	741	742	743	744	745	746	At
747	Po	748	749	750	751	752	753	754	At
755	Po	756	757	758	759	760	761	762	At
763	Po	764	765	766	767	768	769	770	At
771	Po	772	773	774	775	776	777	778	At
779	Po	780	781	782	783	784	785	786	At
787	Po	788	789	790	791	792	793	794	At
795	Po	796	797	798	799	800	801	802	At
803	Po	804	805	806	807	808	809	810	At
811	Po	812	813	814	815	816	817	818	At
819	Po	820	821	822	823	824	825	826	At
827	Po	828	829	830	831	832	833	834	At
835	Po	836	837	838	839	840	841	842	At
843	Po	844	845	846	847	848	849	850	At
851	Po	852	853	854	855	856	857	858	At
859	Po	860	861	862	863	864	865	866	At
867	Po	868	869	870	871	872	873	874	At
875	Po	876	877	878	879	880	881	882	At
883	Po	884	885	886	887	888	889	890	At
891	Po	892	893	894	895	896	897	898	At
899	Po	900	901	902	903	904	905	906	At
907	Po	908	909	910	911	912	913	914	At
915	Po	916	917	918	919	920	921	922	At
923	Po	924	925	926	927	928	929	930	At
931	Po	932	933	934	935	936	937	938	At
939	Po	940	941	942	943	944	945	946	At
947	Po	948	949	950	951	952	953	954	At
955	Po	956	957	958	959	960	961	962	At
963	Po	964	965	966	967	968	969	970	At
971	Po	972	973	974	975	976	977	978	At
979	Po	980	981	982	983	984	985	986	At
987	Po	988	989	990	991	992	993	994	At
995	Po	996	997	998	999	1000	1001	1002	At

регистрация

Логин: admin.....

Пароль: *****

OK

Applet started Local intranet

Авторский коллектив

- доцент химического факультета МГУ, кандидат химических наук В. В. Загорский
- доцент СУНЦ МГУ, кандидат химических наук Е. А. Менделеева
- ассистент СУНЦ МГУ, кандидат химических наук Н. И. Морозова
- зав. лабораторией естественно-научного цикла ОМЦ ЗАО Москвы, кандидат педагогических наук Н. Н. Гомулина
- кандидат химических наук Н. Н. Гнатко

Учебные пособия

- О. С. Габриэлян, Ф. Н. Маскаев, С. Ю. Пономарев, В. И. Теренин. Химия. 10 класс. М.: Дрофа, 2001.
- О. С. Габриэлян, Г. Г. Лысова. Химия. 11 класс. М.: Дрофа, 2001.
- О. С. Габриелян и др. Готовимся к единому государственному экзамену. Химия. М.: Дрофа, 2003.
- О. С. Габриелян и др. Органическая химия в тестах, задачах, упражнениях. 10 класс. М.: Дрофа, 2001.
- О. С. Габриелян и др. Общая химия в тестах, задачах, упражнениях. 11 класс. М.: Дрофа, 2001.


Регистрация

Подготовка к ЕГЭ по биологии - Microsoft Internet Explorer

File Edit View Favorites Tools Help

Back Forward Stop Home Search Favorites Media

Address http://power/ege_chem/design/index.htm



Подготовка к ЕГЭ по ХИМИИ

6	7	8	9	10
C	N	O	F	Ne
14	15	16	17	18
Si	P	S	Cl	A
32	33	34	35	
Ge	As	Se	Br	
50	51	52	53	
Sn	Sb	Te		
82	83	84		
Pb	Bi	Po		

Логин:

Пароль:

Пароль ещё раз:

Фамилия:

Имя:

Отчество:

Отмена OK

регистрация

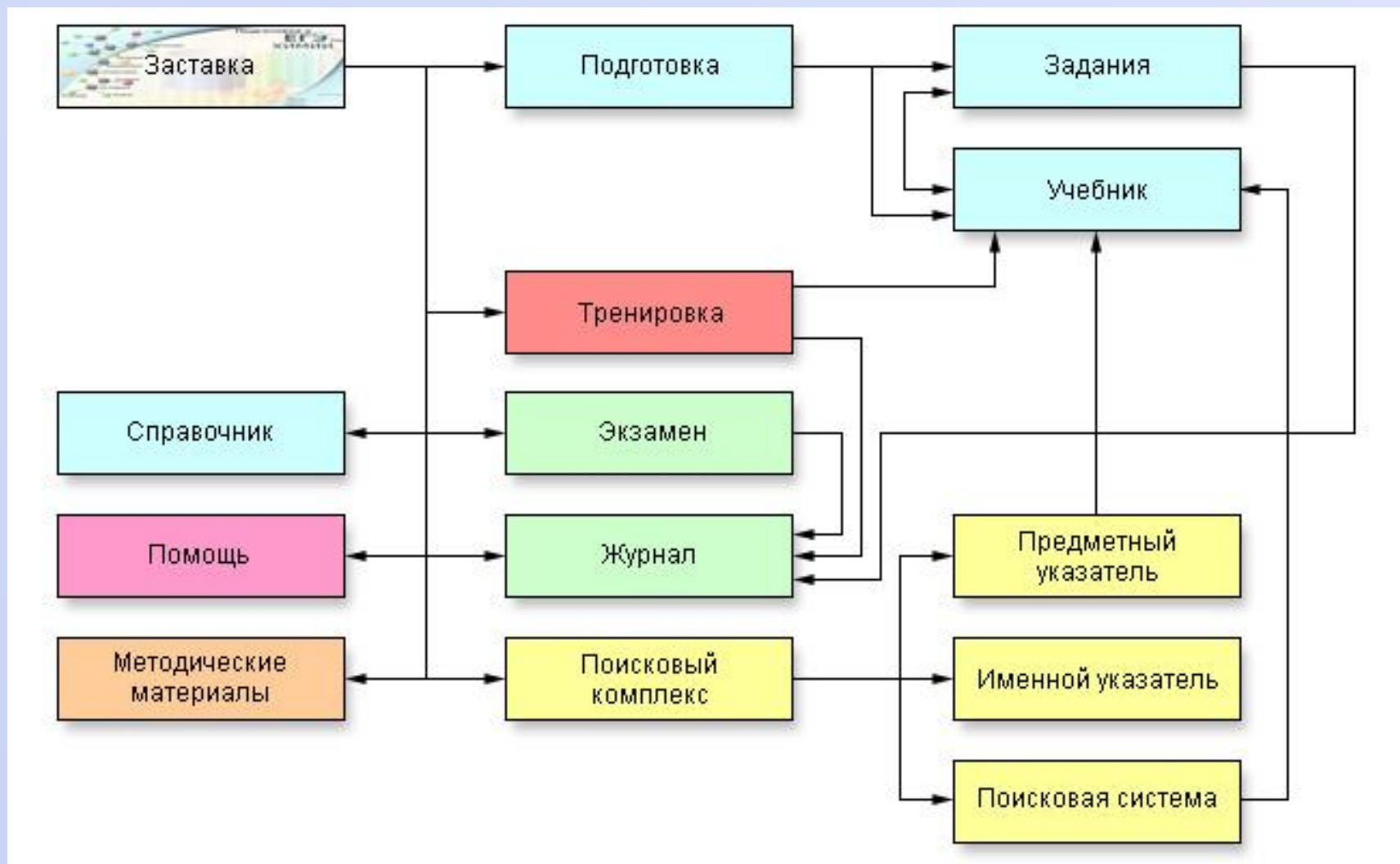
Логин: admin.....

Пароль: *****...

OK

Done Local intranet

Структура курса



Содержательные компоненты курса

- более 3000 вопросов и задач
- 10 тренировочных вариантов по спецификации ЕГЭ-2004
- 10 экзаменационных вариантов по спецификации ЕГЭ-2004
- тематические тесты по всем темам ЕГЭ-2004
- тесты по видам деятельности и проверяемым умениям
- проверка заданий группы "С"
- комментарии к неправильным ответам ученика
- журнал успеваемости (в т.ч. в форме бланка ЕГЭ-2004)
- иллюстрированный электронный учебник О. С. Габриэляна "Химия« (10-11 классы)
- справочные таблицы
- предметный указатель
- руководство пользователя
- методика работы с курсом для учителей и учащихся

Учебник

2.2. Типы реакционноспособных частиц и механизмы реакций в органической химии. Взаимное влияние ...

File Edit View Favorites Tools Help

Address http://courseml/ege_chem/design/content.htm

ПОДГОТОВКА
ТРЕНИРОВКА
ЭКЗАМЕН
СПРАВОЧНИК
ЖУРНАЛ
ПОИСК
ПОМОЩЬ
МЕТОДИКА
ВЫХОД

К ПАРАГРАФУ

ТЕОРИЯ
ЗАДАНИЯ ГРУППЫ А
ЗАДАНИЯ ГРУППЫ В
ЗАДАНИЯ ГРУППЫ С

Обменный механизм образования ковалентной связи. Гомолитический разрыв связи

Орбиталь с неспаренным электроном, принадлежащая одному атому, может перекрываться с орбиталью другого атома, на которой также находится неспаренный электрон. При этом происходит образование ковалентной связи по *обменному механизму*:

$$\text{H} \cdot + \cdot \text{H} \rightarrow \text{H} : \text{H}, \text{ или } \text{H}-\text{H}$$

Обменный механизм образования ковалентной связи реализуется в том случае, если общая электронная пара образуется из неспаренных электронов, принадлежащих разным атомам.

Процессом, противоположным образованию ковалентной связи по обменному механизму, является разрыв связи, при котором каждому атому отходит по одному электрону. В результате этого образуются две незаряженные частицы, имеющие *неспаренные электроны*.

Applet: physicon.journal2.LocalJournal started

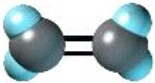
Подготовка к ЕГЭ по химии - Microsoft Internet Explorer

File Edit View Favorites Tools Help

Address http://courseml/ege_chem/design/content.htm


ПОДГОТОВКА
ТРЕНИРОВКА
ЭКЗАМЕН
СПРАВОЧНИК

Органическая химия



- 1.1. [Предмет органической Органические вещества](#)
- 1.2. [Теория строения органических соединений А.М. Бутлера](#)
- 1.3. [Строение атома углерода](#)
- 1.4. [Валентные состояния атома](#)

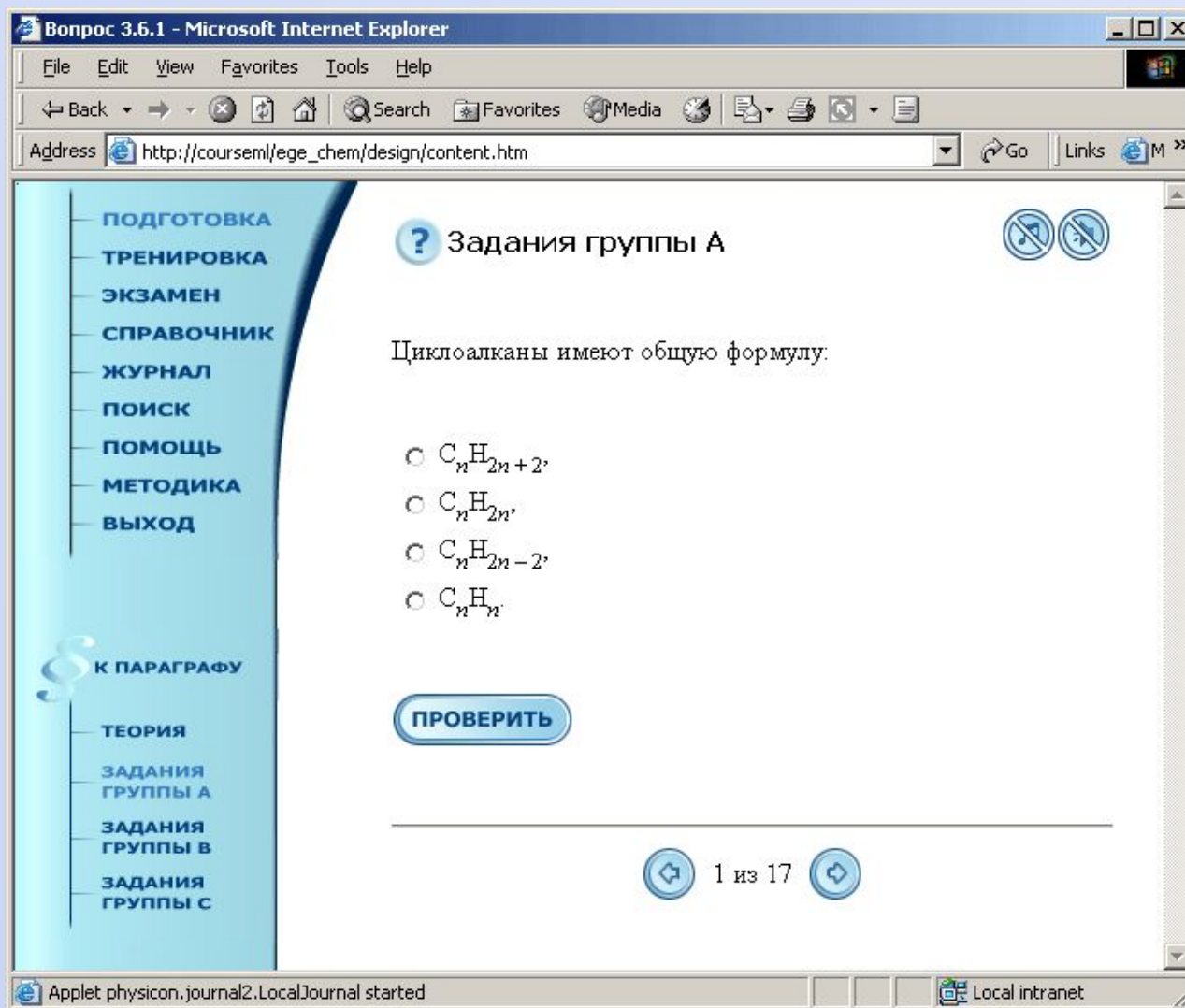
Строение органических соединений



- 1.1. [Классификация органических соединений](#)
- 1.2. [Основы номенклатуры органических соединений](#)
- 1.3. [Изомерия и ее виды](#)

Local intranet

Задания группы «А»



Вопрос 3.6.1 - Microsoft Internet Explorer

File Edit View Favorites Tools Help

Back Forward Stop Home Search Favorites Media Print Refresh

Address http://courseml/ege_chem/design/content.htm Go Links M >>

ПОДГОТОВКА
ТРЕНИРОВКА
ЭКЗАМЕН
СПРАВОЧНИК
ЖУРНАЛ
ПОИСК
ПОМОЩЬ
МЕТОДИКА
ВЫХОД

К ПАРАГРАФУ

ТЕОРИЯ
ЗАДАНИЯ ГРУППЫ А
ЗАДАНИЯ ГРУППЫ В
ЗАДАНИЯ ГРУППЫ С

? Задания группы А

Циклоалканы имеют общую формулу:

C_nH_{2n+2}
 C_nH_{2n}
 C_nH_{2n-2}
 C_nH_n

ПРОВЕРИТЬ

1 из 17

Local intranet

Задания группы «В»

Задание группы В 3.6.1 - Microsoft Internet Explorer

File Edit View Favorites Tools Help

Address http://courseml/ege_chem/design/content.htm

ПОДГОТОВКА
ТРЕНИРОВКА
ЭКЗАМЕН
СПРАВОЧНИК
ЖУРНАЛ
ПОИСК
ПОМОЩЬ
МЕТОДИКА
ВЫХОД

? Задания группы В

Сколько мл (округлите до десятых долей) раствора гидроксида калия с массовой долей KOH 11% (плотность 1,1 г/мл) потребуется для нейтрализации бромоводорода, образующегося при монобромировании 8,4 г циклогексана?

мл

ПРОВЕРИТЬ

1 из 4

Applet physicon.journal2.LocalJournal started

Microsoft Internet Explorer

Tools Help

Address http://courseml/.../design/content.htm

? Задания группы В

Дана цепочка превращений:

$$\text{CaC}_2 \xrightarrow{1} \text{C}_2\text{H}_2 \xrightarrow{2} \text{C}_6\text{H}_6 \xrightarrow{3} \text{C}_6\text{H}_5\text{-NO}_2 \xrightarrow{4} \text{C}_6\text{H}_5\text{-NH}_2 \xrightarrow{5} \text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_3\text{NH}_2$$

Установите соответствие между цифровыми обозначениями реакций и их названиями.

А) восстановление Б) электрофильное замещение

1) 2	2) 5	5) 1
	3) 3	

ПРОВЕРИТЬ

Задания группы «С», проверка решения

Задание группы С 3.6.1 - Microsoft Internet Explorer

File Edit View Favorites Tools Help

Address http://courseml/ege_chem/design/content.htm

ПОДГОТОВКА
ТРЕНИРОВКА
ЭКЗАМЕН
СПРАВОЧНИК
ЖУРНАЛ
ПОИСК
ПОМОЩЬ
МЕТОДИКА
ВЫХОД

К ПАРАГРАФУ

ТЕОРИЯ
ЗАДАНИЯ ГРУППЫ А
ЗАДАНИЯ ГРУППЫ В
ЗАДАНИЯ ГРУППЫ С

Задания группы С

Напишите структурные формулы всех углеводородов состава C_4H_8 . Назовите вещества.

Ваше решение

Local intranet

Microsoft Internet Explorer

Help

Search Favorites Media

design/content.htm

Задания группы С

Дана цепочка превращений

$$C_2H_6 \xrightarrow{HNO_3(\text{разб.})} X_1 \xrightarrow{[H]} X_2 \xrightarrow{X_3} C_2H_5-NH-C_2H_5$$

Рисунок 6.1.1.

Укажите формулы веществ X_1-X_3 .

Ваше решение

X1: $C_2H_5NO_2$.
X2: $C_2H_5NH_2$.
X3: $2C_2H_5Br$ или $2C_2H_5Cl$.

Правильное решение

<input checked="" type="checkbox"/>	$X_1:$ $C_2H_5NO_2$
<input checked="" type="checkbox"/>	$X_2:$ $C_2H_5NH_2$.
<input checked="" type="checkbox"/>	$X_3:$ $2C_2H_5Br$ или $2C_2H_5Cl$.

Журнал успеваемости

Журнал успеваемости - Microsoft Internet Explorer

File Edit View Favorites Tools Help

Back Forward Stop Home Search Favorites Media Print Refresh

Address http://courseml/ege_chem/design/content.htm Go Links M >>

ПОДГОТОВКА

ТРЕНИРОВКА

ЭКЗАМЕН

СПРАВОЧНИК


ЖУРНАЛ

ПОИСК

ПОМОЩЬ

МЕТОДИКА

ВЫХОД

 **Журнал успеваемости**

Тема	ПОДГОТОВКА		ТРЕНИРОВКА		ЭКЗАМЕН	
	Группа А		Группа В		Группа С	
	Всего	Решено	Верно	Всего	Решено	Верно
I. Введение						
I.1. Предисловие	0	0	0	0	0	0
I.2. Введение	0	0	0	0	0	0
1. Многообразие живого мира. Основные свойства живой материи						
1.1. Уровни организации живой материи	0	0	0	0	0	0
1.2. Критерии живых систем	3	0	0	5	0	0
2. Возникновение жизни на Земле						
2.1. История представлений о возникновении жизни	3	0	0	0	0	0
2.2. Современные представления о возникновении жизни	11	0	0	1	0	0
2.3. Теории происхождения протобиополимеров	2	0	0	1	0	0
2.4. Эволюция протобионтов	1	0	0	0	0	0

Результаты экзаменов

Экзаменационный тест №9

Название	Дата окончания	Время прохождения	А	В	С	ПБ
Экзаменационный тест №9	27.05.2004 20:03	00:00:17	0	0	0	0

Проверить задания группы С

[C1](#) [C2](#) [C3](#) [C4](#) [C5](#)

БЛАНК ЕГЭ

ЗАКОНЧИТЬ

В таблице приведен номер теста, дата окончания курса, время, затраченное на прохождение, количество баллов, набранных учащимся на заданиях каждой из групп, суммарное количество первичных баллов (ПБ) по всем трем группам. За каждое правильно решенное задание группы А или В учащийся получает 1 ПБ, за задание группы С – от 3 до 7 ПБ. После проверки задач группы С получившийся первичный балл пересчитывается по специальным таблицам в тестовый балл (ТБ) по стобалльной школе, которым впоследствии оперируют приемные комиссии вузов.

Бланк ЕГЭ

Подготовка к Единому государственному экзамену

➔ **Бланк ответов №** 0000000

Внимание! Заполнять этот раздел можно только в месте сдачи экзамена. ЗАПРЕЩЕНО использовать для заполнения бланка специальные инструменты!

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф Х Ц Ч Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0 X V I C .

Область регистрации

Представительский район: _____ Пункт проведения: _____ Номер аудитории: _____ Код предмета: _____ Название предмета (протокол): _____ Скорость печати: _____ Номер экзамена/подгруппы: _____

Район: _____ Код школы: _____ Класс: _____ Школа: _____ Имя: _____ Фамилия: _____ Адрес: _____

Сведения об участнике тестирования

Фамилия: **ДАВЫДОВ** Серия: _____

Имя: **КОНСТАНТИН** №: _____

Отчество: **АНАТОЛЬЕВИЧ** Пол: Женский Мужской

➔ **Номера заданий с выбором ответа из предложенных вариантов**

Образец правильного ответа: ЗАПРЕЩЕНО использовать для отметки ответов карандаш или перьевую ручку.

Число вариантов ответа	Варианты ответов																																																		
	A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	A8	A9	A10	A11	A12	A13	A14	A15	A16	A17	A18	A19	A20	A21	A22	A23	A24	A25	A26	A27	A28	A29	A30	A31	A32	A33	A34	A35	A36	A37	A38	A39	A40											
1	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>														<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>																											
2	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>		<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>														<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>																											
3						<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>																		<input checked="" type="checkbox"/>																									
4				<input checked="" type="checkbox"/>						<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>																																							
5																																																			

Коды ответов: A1-A40, B1-B40, C1-C10

Область ответов

Отметка об отсутствии ответа: (вписаны буквы "А" и "Б")

➔ **Краткие ответы на задания без вариантов ответа для выбора**

Номер задания	Ответ
B1	
B2	
B3	
B4	
B5	
B6	
B7	
B8	
B9	
B10	

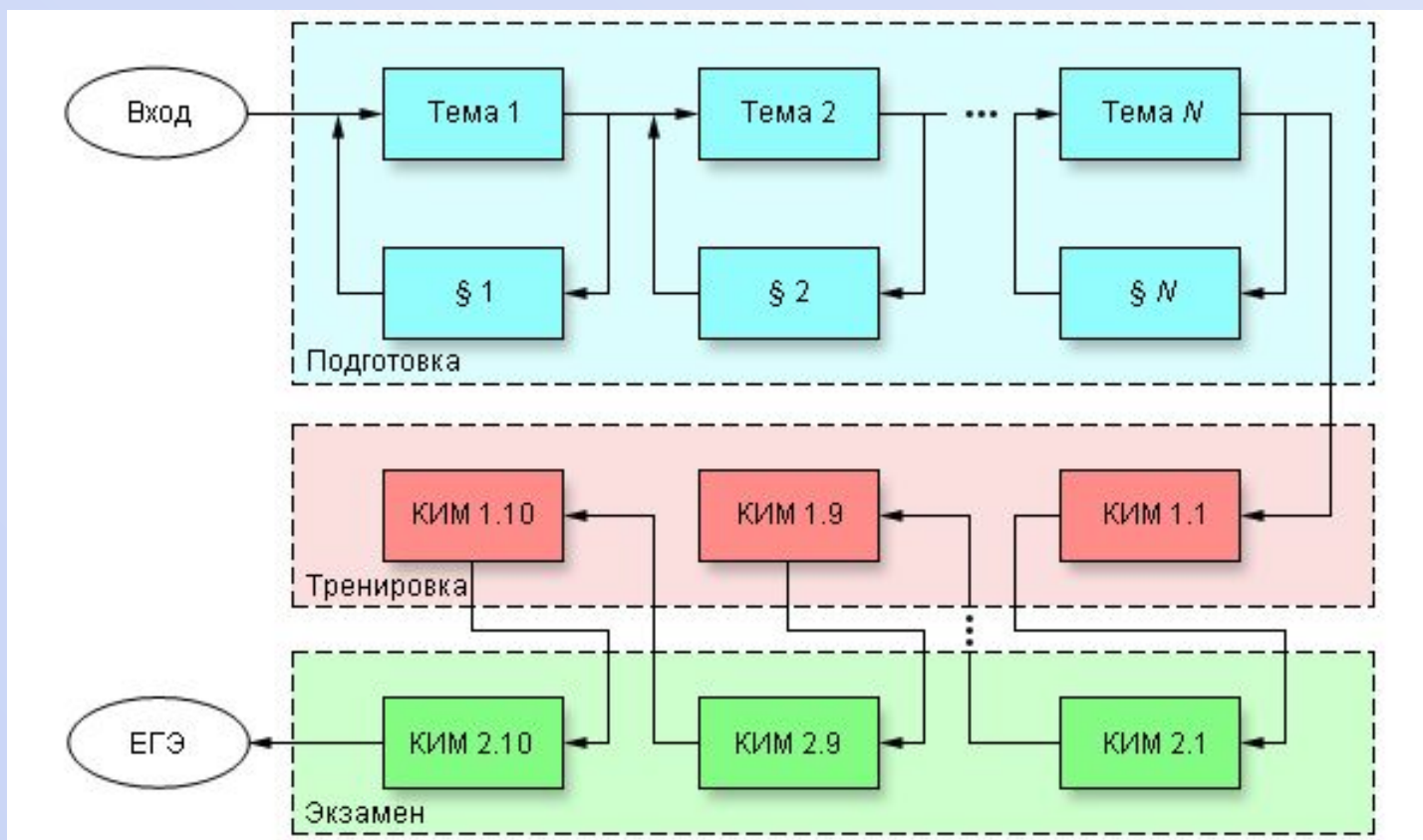
Максимальное количество баллов: _____

00

Методические материалы

- **Методические рекомендации для учителей**
- **Рекомендации для учащихся**
- **Нормативные документы**

Использование курсов в учебном процессе





Спасибо за внимание!

Контакты:

ООО ФИЗИКОН

(095) 408 7772; (095) 408 6154

<http://www.physicon.ru>

info@physicon.ru

