

Әл-Фараби атындағы Қазақ ұлттық университеті

## **Силлабус**

(FRGZ 3473,2425) Газдардың кинетикалық теориясы

## **2017-2018 оқу жылдарың күзгі семестрі**

	<ul style="list-style-type: none"> <li>- энропиялық талдауларды жүргізу, макропараметрлер өрісін есептеу: істей білуі керек;</li> <li>- құбылыстардың физикалық механизмдерін, белгілі процестердегі термодинамикалық параметрлерінің өзгеруін талдауды;</li> <li>- молекулалық жүйелердің негізгі макропараметрлерін елшеу әдістерін және ол әдістердегі қолданылатын приборларды қолдану;</li> </ul>
<b>Әдебиеттер және ресурстар</b>	<p><b>Негізгі:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Больцман Л. Лекции по теории газов. -М.:ГИТТЛ,1956. -555с.</li> <li>2. Чепмен С., Каулинг Т. Математическая теория неоднородных газов. - М.:ИЛ,1960.-510с.</li> <li>3. Гиршфельдер Дж., Кертисс Ч., Берд Р. Молекулярная теория газов и жидкостей. -М.:ИЛ,1961.-930с.</li> <li>4. Ферцигер Дж., Капер Г. Математическая теория процессов переноса в газах. -М.:Мир,1976.-556с.</li> <li>5. Боголюбов Н.Н. Проблемы динамической теории в статистической физике. -М.-Л.: ОГИЗ, 1946.-119с.</li> <li>6. Силин В.П. Введение в кинетическую теорию газов. -М.: Наука,1971.-332с.</li> <li>7. Коган М.Н. Динамика разрежённого газа. -М.: Наука,1967. -440 с.</li> <li>8. Алексеев Б.В. Математическая кинетика реагирующих газов. -М.: Наука,1982.-424с.</li> <li>9. Либов Р. Введение в теорию кинетических уравнений. -М.:Мир,1974.-372с.</li> <li>10. Хир К. Статистическая механика, кинетическая теория и стохастические процессы. – М.: Мир. 1976.</li> <li>11. Курлапов Л.И. Кинетическая теория необратимых процессов в газах. Монография. – Алматы. –2000. 300 с. ISBN 9965-408-62-9.</li> </ol> <p><b>Қосымша әдебиеттер:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Термодинамика газов. Пер. с англ. и нем. /Под ред.В.С. Зуева./ -М.: Машиностроение, 1970.- 414с.</li> <li>2. Грэд Г. О кинетической теории разреженных газов. // Механика. Сборник сокращенных переводов иностранной литературы. -М.: ИЛ, 952, вып.4(14), с.71-97,5(15), с.61-96.</li> <li>3. Кога Т. Введение в кинетическую теорию стохастических процессов в газах. М.: Наука, 1983.- 272 с.</li> <li>4. Гуров К.П. Основания кинетической теории (метод Боголюбова). - М.:Наука,1966.-352с.</li> <li>5. Jeans J.H. The Dynamic Theory of Gases/- Dover Publ. Inc. –4-th ed., New York: 1925.- 439 р.</li> <li>6. Черчиняни К. Теория и приложения уравнения Больцмана. - М.:Мир,1978.-496с.</li> <li>7. Жданов В.М. Явления переноса в многокомпонентной плазме. - М.:Энергоиздат,1982.-176с.</li> <li>8. Седов Л.И. Механика сплошной среды. Том 1 и 2. -М.: Наука,1976.</li> <li>9. Косов Н.Д. Элементарная кинетическая теория диффузии в газах. - ИФЖ,1982,т.42, №2, с. 266-279.</li> <li>10. Курлапов Л.И. Вычисление коэффициентов диффузии плотных газов. - ИФЖ, 1988, т.54, №3,с.438-442.</li> <li>11. Kurlapov L.I. Irreversible processes of mass transport in gas mixtures.// Доклады Министерства науки - Академии наук Республики Казахстан. - №2. 1998, с.32-42.</li> <li>12. Курлапов Л.И. Расчет равновесных свойств кластерного газа. В сб. Проблемы физики газа, плазмы и жидкости. Том 1. /Под редакцией Ф.Б. Баймбетова. - Алматы: Гылым, 1998, стр.6-16.</li> </ol>

	<p>13. Курлапов Л.И. РАВНОВЕСНЫЕ И НЕРАВНОВЕСНЫЕ СВОЙСТВА КЛАСТЕРНЫХ ГАЗОВ Вестник КазГУ. Серия физическая. №7. Материалы Международной конференции. Физика газа, плазмы и жидкости. Алматы 1999. Стр. 99- 112.</p> <p>14. Курлапов Л.И. Энтропийный анализ открытых систем.// Доклады Министерства науки и высшего образования, Национальной Академии наук Республики Казахстан, 1999, вып. 5. С.33-39.</p> <p>15. Курлапов Л.И. ЖТФ, 1976, т.46, вып.8, с.1777-1780; 1978, т.48, вып.4, с.864-871; 1978, т. 48, вып.6, с.1302-1304.</p> <p><b>Интернет-ресурсы:</b>  <a href="http://www.dis.ru">http://www.dis.ru</a></p>												
<b>Курстың үйимдастырылуы</b>	Курс 15 теориялық аптадан тұрады. Курс барысында 2 аралық бақылау (7, 15 аптада) қарастырылған. Аралық бақылау жазбаша немесе ауызша түрде өтеді. Лекция және семинар сабактар дәріс барысында алынған мәліметтерді толықтыру және бекітуді қарастырады. Мидтерм (аралық емтихан) емтихан сұрақтарын қамтиды, ол 8 аптада дәріс мезгілінде жазбаша түрде өтеді.												
<b>Курсқа қойылатын талаптар</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>Магистр әр аудиториялық сабакқа алдын-ала, төменде келтірілген график бойынша дайындалуы керек. Тапсырмаға дайындық, осы тақырып талқылынатын аудиториялық сағатқа дейін аяқталуы керек.</li> <li>Үй тапсырмасы пән графигінде көрсетілгендей семестр бойынша бөлініп қойылған.</li> <li>Үй тапсырмасын орындау барысында студент плагиат, авторлық құқық ережелерін сақтауы керек.</li> <li>Үй тапсырмасы өз уақытында орындалуы тиіс. Кеш орындалған үй тапсырмалары қабылданбайды.</li> <li>Үй тапсырмасы сұрақ-жаяуп, есеп шығару, кейс, талдау, презентация, кысқа конспект түрінде орындалуы мүмкін.</li> <li>Үй тапсырмасын орындауда, әр магистр бөлек сұрақтармен (бөлек тапсырмамен) айналысу шартымен басқа магистрлермен біріге алады.</li> </ol>												
<b>Бағалау саясаты</b>	<table border="1"> <thead> <tr> <th><b>Өзіндік жұмыстың сипаттамасы</b></th> <th><b>Пайыз</b></th> <th><b>Оқыту нәтижелері</b></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Үйге тапсырма</td> <td>60%</td> <td>1,2,3,4,5,6</td> </tr> <tr> <td>Емтихан</td> <td>40%</td> <td>1,2,3,4,5,6</td> </tr> <tr> <td><b>БАРЛЫҒЫ</b></td> <td><b>100%</b></td> <td></td> </tr> </tbody> </table> <p>Сіздің қорытынды бағаныз төмендегі формула бойынша есептеледі. Пән бойынша қорытынды баға = <math>\frac{AB_1 + AB_2}{2} \cdot 0,6 + 0,1MT + 0,3\zeta B</math></p> <p>Төменде минималды бағалар пайыз бойынша келтірілген:  A: 95% - 100%; A-: 90% - 94%; B+: 85% - 89%; B: 80% - 84%; B-: 75% - 79%; C+: 70% - 74%; C: 65% - 69%; C-: 60% - 64%; D+: 55% - 59%; D-: 50% - 54%; F: 0% - 49%.</p>	<b>Өзіндік жұмыстың сипаттамасы</b>	<b>Пайыз</b>	<b>Оқыту нәтижелері</b>	Үйге тапсырма	60%	1,2,3,4,5,6	Емтихан	40%	1,2,3,4,5,6	<b>БАРЛЫҒЫ</b>	<b>100%</b>	
<b>Өзіндік жұмыстың сипаттамасы</b>	<b>Пайыз</b>	<b>Оқыту нәтижелері</b>											
Үйге тапсырма	60%	1,2,3,4,5,6											
Емтихан	40%	1,2,3,4,5,6											
<b>БАРЛЫҒЫ</b>	<b>100%</b>												
<b>Пәннің саясаты</b>	Университеттің академикалық саясатына байланысты, үй тапсырмаларының мерзімі себепті жағдайларда ұзартылуы мүмкін (ауырып қалғанда, болжанылмаған жағдайда және т.б). Студенттің дискуссияларда және жаттығуларда қатысуы оның пән бойынша жалпы баллында ескеріледі. Құрылымдық сұрақтар, диалог, пәнге байланысты сұрақтарды сабак барысында қоюға болады.												
<b>Пәннің құрылымы</b>													
<b>Апта</b>	<b>Тақырыптың атауы</b>	<b>Сағат саны</b>	<b>Максимал балл</b>										

1.	<b>Дәріс 1,2</b> «Кіріспе және локальдық тепе-тендік жуықтау әдісінің негізгі қатынастары». Тасымалдау процестерін феноменолоғтық және кинетикалық сипаттаяу. Конститутивтік қатынастар.	2	
	<b>Практикалық сабак 1.</b> Кинетикалық теңдеу. Больцман теңдеуі. Больцман теңдеуін алу әдістері.	1	0
	<b>Зертханалық сабак 1.</b>	0	5
	<b>СОӘЖ 1.</b> Біртекті және әртекті соқтығыстарға арналған негізгі қатынастарды алу. Материалдарды қайталау және бекіту.		6
2.	<b>Дәріс 3.</b> «Тасымалдау процестерін феноменолоғтық және кинетикалық сипаттаяу. Конститутивтік қатынастар. Эртүрлі сипаттамалық жылдамдықтар жүйелері (санақ жүйелері)»	1	
	<b>Практикалық сабак 2.</b> «Кинетикалық теңдеулер. Больцман теңдеуі. Больцман теңдеуін алу жолдары. Энскогтың жалпы тасымалдау теңдеуі. Больцманның Н-теоремасы»	1	0
	<b>Зертханалық сабак 2.</b>	0	5
3.	<b>Дәріс 4.</b> «Тасымалдау процестерін феноменолоғтық және кинетикалық сипаттаяу. Конститутивтік қатынастар. Эртүрлі сипаттамалық жылдамдықтар жүйелері (санақ жүйелері)»	1	
	<b>Практикалық сабак 3.</b> «Кинетикалық теңдеулер. Больцман теңдеуі. Больцман теңдеуін алу жолдары. Энскогтың жалпы тасымалдау теңдеуі. (жалғасы).	1	0
	<b>Зертханалық сабак 3.</b>	0	5
	<b>СОӘЖ 2.</b> Көпкомпонентті газ қоспалары үшін, молекулалардың орташа еркін жұру жолына және орташа еркін жұру жолының уақытына арналған формулаларды қорыту. Материалдарды қайталау және бекіту.		10
4.	<b>Дәріс 5.</b> «Өзара молекулааралық күштер. Бөлшектердің үш өлшемдік кеңістіктегі соқтығысу кезіндегі динамикалық қатынастары. Соқтығысу жиілігі, еркін жұру жолы, жылдамдықтардың персистенциясын ескеру»	1	
	<b>Практикалық сабак 4.</b> «Біртекті стационар жағдай үшін Больцман теңдеуін шешу. Таза және қоспалардағы локальдық-максвеллдік үлестірім функциялары» .	1	0
	<b>Зертханалық сабак 4.</b>	0	7
5.	<b>Дәріс 6.</b> Молекулалық жүйелерді сипаттаяу әдістері. Өте көп бөлшектерден тұратын жүйелерді динамикалық және статистикалық сипаттаяу. Молекулалардың үлестірім функциялары	1	
	<b>Практикалық сабак 5.</b> «Энског-Чепмен әдісімен Больцман теңдеуін шешу. Біркомпоненттік біртексіз газ».	1	0
	<b>Зертханалық сабак 5.</b>	0	6
	<b>СОӘЖ 3.</b> Уш компонентті газ қоспаларының әрбір компонентіне арналған Больцман теңдеуін алу. Материалдарды қайталау және бекіту.		10
6.	<b>Дәріс 7.</b> «Тізбекті локальдық тепе-тендік әдісімен ағындар мен тасымалдау коэффициенттеріне арналған өрнектерді алу. Теорияның нәтижелерін тәжірибемен салыстыру	1	
	<b>Практикалық сабак 6.</b> Сонин-Лагерр полиномы бойынша қатарға жіктелген жалпы шешім. Тұтқырлық. Жылусиымдылық.	1	0
	<b>Зертханалық сабак 6.</b>	0	6
	<b>Дәріс 8.</b> Больцман теңдеуін Энског-Чепмен әдісімен	1	

	екікомпонетті қоспалар үшін шешу. Диффузия. Термодиффузия. Бародиффузия. Шешу нәтижелерін көпкомпонетті қоспаларға қолдану.		
	<b>Практикалық сабак 7.</b> Сонин-Лагерр полиномы бойынша қатарға жіктелген жалпы шешім. Тұтқырылық. Жылусиымдылық.	1	0
	<b>Зертханалық сабак 7.</b>	0	6
	<b>СОӘЖ 4.</b> Көпкомпонетті газ қоспалардағы тасымалдау коэффициенттеріне арналған өрнектерді жазу. Материалдарды қайталау және бекіту.		10
	<b>Коллоквиум № 1.</b>		14
	<b>1 Ағымдағы аттестация</b>		<b>100</b>
7.	<b>Дәріс 9.</b> Больцман теңдеуін Энског-Чепмен әдісімен екікомпонетті қоспалар үшін шешу. Диффузия. Термодиффузия.	1	
	<b>Практикалық сабак 8.</b> Сонин-Лагерр полиномы бойынша қатарға жіктелген жалпы шешім. Тұтқырылық. Жылусиымдылық. (жалғасы).	1	
	<b>Зертханалық сабак 8.</b>	1	
	<b>Midterm Exam</b>	1	<b>100</b>
8.	<b>Дәріс 10.</b> Больцман теңдеуін моменттер әдісімен шешу (Грэда). Эрмит-Чебышев полиномы бойынша біртексіз үлестірім функциясын қатарға жіктеу.	1	
	<b>Практикалық сабак 9.</b> Больцман теңдеуін моменттер әдісімен шешуге машиқтану. Эрмит-Чебышев полиномы бойынша жіктеуді менгеру.	0	0
	<b>Зертханалық сабак 9.</b>	1	4
	<b>СОӘЖ 5.</b> Больцман газындағы энтропия өндірісіне және баланстық қатынастарға арналған формулаларды алу. Материалдарды қайталау және бекіту.		7
9.	<b>Дәріс 11.</b> Тығыз газдардың кинетикалық теориясы және шекааралық құбылыстар.	1	
	<b>Практикалық сабак 10.</b> Тығыз газдардағы өтетін құбылыстарды толық түсіну және қорыту.	0	0
	<b>Зертханалық сабак 10.</b>	1	4
10.	<b>Дәріс 12.</b> Аса жоғары емес тығыздықтағы газ қоспалары. Энског теориясы.	1	
	<b>Практикалық сабак 11.</b>	0	0
	<b>Зертханалық сабак 11.</b>	1	4
	<b>СОӘЖ 6.</b> Молекулалардың еркін жүру уақытына арналған формулаларды аса тығыз емедағы димерлердің концентрациясын есептеуге қолдану. Материалдарды қайталау және бекіту.		7
11.	<b>Дәріс 12.</b> Аса жоғары емес тығыздықтағы газ қоспалары. Энског теориясы. Кластерлік газдардағы қайтымсыз процестер.	1	
	<b>Практикалық сабак 12.</b> Аса жоғары емес тығыздықтағы газ қоспалары. Энског теориясы. Кластерлік газдардағы қайтымсыз процестер.	0	0
	<b>Зертханалық сабак 12.</b>	1	4
12.	<b>Дәріс 13.</b> Газ-қатты қабырға шекаарасындағы құбылыстар. Аккомодация коэффициенті.	1	
	<b>Практикалық сабак 13.</b> Газ-қатты қабырға шекаарасындағы құбылыстарға арналған есептер шығару және лекциядағы	0	0

	материалдарды пысықтау.		
	<b>Зертханалық сабак 13.</b>	1	4
	<b>СОӨЖ 7.</b> Газ-қатты қабырға шекаарасындағы құбылыстарды толық талдау және аккомодация коэффициентін есептеу. Материалдарды қайталау және бекіту.		7
13.	<b>Дәріс 14.</b> Кинетикалық шекааралық жағдайлар. Сырғанау. Біртекті емес газдардағы жаңа құбылыстар.	1	
	<b>Практикалық сабак 14.</b> Кинетикалық шекааралық жағдайларға арналған мәселерге есептер шығару. Сырғанау құбылысын түсіндіру.	0	0
	<b>Зертханалық сабак 14.</b>	1	4
14.	<b>Дәріс 15.</b> Кинетикалық теорияның қазіргі заманғы даму жағдайы. Кинетикалық теориядағы қайтымсыздық проблемасы.	1	
	<b>Практикалық сабак 15.</b> Соңғы лекцияларға арналған есептер шығару.	0	0
	<b>Зертханалық сабак 15.</b>	1	6
	<b>СОӨЖ 8.</b> Кинетикалық теориядағы қайтымсыздық проблемасын толық талдау арқылы менгеру.		7
	<b>Аралық бақылау 2</b>		15
	<b>2 Ағымдағы аттестация</b>		<b>100</b>
	<b>Емтихан</b>		<b>100</b>
	<b>Барлығы</b>		<b>400</b>

Факультет деканы

А.Е. Давлетов

Әдістемелік бюро төрағасы (төрайымы)

А.Т. Габдуллина

Кафедра менгерушісі

С.А. Болегенова

Дәріскер

А.З. Айтқожаев

