

Задания

Задание 17 № 686

Во сколько раз показатель теплового объемного расширения ацетона больше показателя уксусной кислоты? Ответ запишите с точностью до второго знака после запятой.

Жидкое состояние обычно считают промежуточным между твёрдым телом и газом: газ не сохраняет ни объём, ни форму, а твёрдое тело сохраняет и то, и другое. Форма жидких тел может полностью или отчасти определяться тем, что их поверхность ведёт себя как упругая мембрана. Так, вода может собираться в капли. Но жидкость способна течь даже под своей неподвижной поверхностью, и это тоже означает несохранение формы (внутренних частей жидкого тела). Молекулы жидкости не имеют определённого положения, но в то же время им недоступна полная свобода перемещений. Между ними существует притяжение, достаточно сильное, чтобы удержать их на близком расстоянии. Вещество в жидком состоянии существует в определённом интервале температур, ниже которого переходит в твердое состояние (происходит кристаллизация либо превращение в твердотельное аморфное состояние — стекло), выше — в газообразное (происходит испарение). Границы этого интервала зависят от давления. В таблице приведены термодинамические показатели некоторых жидкостей; β — коэффициент объемного теплового расширения.

Вещество	Формула	ρ , кг/м ³	$t_{пл}$, °С	$t_{кин}$, °С	$t_{кр}$, °С	$P_{кр}$, атм	c , Дж/(г °С)	β , 10 ⁻⁵ К ⁻¹
Анилин	C ₆ H ₇ N	102 (15)	-6	184	426	52,4	2,156	85
Ацетон	C ₃ H ₆ O	792	-95	56,5	235	47	2,18	143
Бензол	C ₆ H ₆	897	5,5	80,1	290,5	50,1	1,72	122
Вода	H ₂ O	998,2	0	100	374	218	4,14	21
Глицерин	C ₃ H ₈ O ₃	1260	20	290	—	—	2,43	47
Метиловый спирт	CH ₄ O	792,8	-93,9	61,1	240	78,7	2,39	119
Нитробензол	C ₆ H ₅ O ₂ N	1173,2 (25)	5,9	210,9	—	—	1,419	—
Сероуглерод	CS ₂	1293	-111	46,3	275	77	1	—
Спирт этиловый	C ₂ H ₆ O	789,3	-117	78,5	243,5	63,1	2,51	108
Толуол	C ₇ H ₈	867	-95,0	110,6	320,6	41,6	1,616 (0)	107
Углерод четырёххлористый	CCl ₄	1595	-23	76,7	283,1	45	—	122
Уксусная кислота	C ₂ H ₄ O ₂	1049	16,7	118	321,6	57,2	260 (1—8)	107
Фенол	C ₆ H ₆ O	1073	40,1	181,7	419	60,5	—	—
Хлороформ	CHCl ₃	1498,5 (15)	-63,5	61	260	54,9	0,96	—
Эфир этиловый	C ₄ H ₁₀ O	714	-116	34,5	193,8	35,5	2,34	163

Твсп — важный показатель пожарной опасности жидкости. По ней все жидкости разделяются на классы:

1 класс — температура вспышки до 28оС в закрытом тигле (ацетальдегид, бензол, гексан, диэтиловый эфир, изопропиловый спирт).

2 класс — температура вспышки от 29 до 61оС (бутиловый спирт, кумол, стирол).

Жидкости 1 и 2 классов относятся к ЛВЖ (легковоспламеняющиеся жидкости).

3 класс — температура вспышки от 62 до 120оС (анилин, этиленгликоль).

4 класс — температура вспышки выше 120оС (глицерин, трансформаторное масло).

Жидкости 3 и 4 классов относятся к ГЖ (горючая жидкость).

Температура воспламенения — наименьшая температура вещества, при которой в условиях специальных испытаний вещество выделяет горючие пары и газы с такой скоростью, что после их зажигания возникает устойчивое пламенное горение.

Пусковые жидкости — это вспомогательные средства, позволяющие улучшить воспламеняемость топлив. Необходимость в них может возникнуть в холодное время года при недостаточной испаряемости бензина или неудовлетворительных теплофизических свойствах горючей смеси дизельного топлива с воздухом. Пусковые жидкости вводятся в топливо при помощи специальных устройств. Наиболее удобны аэрозольные баллоны, из которых смесь распыливается на воздушный фильтр. В двигателях, использующих бензин и дизельное топливо, принцип действия пусковых жидкостей различен. Проблема возникающая при холодном пуске бензинового двигателя, заключается в недостаточной испаряемости бензина при низкой температуре, в результате чего состав образующейся горючей смеси далек от оптимального. Из-за этого продолжительность пуска возрастает. Это приводит к повышению пусковых износостойкости, росту расхода топлива и увеличению эмиссии токсичных продуктов неполного сгорания, характерных для пускового периода. Если концентрация бензина в горючей смеси ниже нижнего концентрационного предела воспламенения (КПВ), то смесь вообще не воспламенится. Поэтому в основу составов для пуска холодных карбюраторных двигателей входят легколетучие жидкости с широкими КПВ.

Задания Д16 С3 № 685

По таблице найдите вещество с самым большим критическим давлением.

Жидкое состояние обычно считают промежуточным между твёрдым телом и газом: газ не сохраняет ни объём, ни форму, а твёрдое тело сохраняет и то, и другое. Форма жидких тел может полностью или отчасти определяться тем, что их поверхность ведёт себя как упругая мембрана. Так, вода может собираться в капли. Но жидкость способна течь даже под своей неподвижной поверхностью, и это тоже означает несохранение формы (внутренних частей жидкого тела). Молекулы жидкости не имеют определённого положения, но в то же время им недоступна полная свобода перемещений. Между ними существует притяжение, достаточно сильное, чтобы удержать их на близком расстоянии. Вещество в жидком состоянии существует в определённом интервале температур, ниже которого переходит в твердое состояние (происходит кристаллизация либо превращение в твердотельное аморфное состояние — стекло), выше — в газообразное (происходит испарение). Границы этого интервала зависят от давления. В таблице приведены термодинамические показатели некоторых жидкостей. β - это коэффициент объёмного теплового расширения.

Вещество	Формула	ρ , кг/м ³	$t_{пл}$, °С	$t_{кин}$, °С	$t_{кр}$, °С	$P_{кр}$, атм	c , Дж/(г °С)	β , 10 ⁻⁵ К ⁻¹
Анилин	C ₆ H ₇ N	102 (15)	-6	184	426	52,4	2,156	85
Ацетон	C ₃ H ₆ O	792	-95	56,5	235	47	2,18	143
Бензол	C ₆ H ₆	897	5,5	80,1	290,5	50,1	1,72	122
Вода	H ₂ O	998,2	0	100	374	218	4,14	21
Глицерин	C ₃ H ₈ O ₃	1260	20	290	—	—	2,43	47
Метилловый спирт	CH ₄ O	792,8	-93,9	61,1	240	78,7	2,39	119
Нитробензол	C ₆ H ₅ O ₂ N	1173,2 (25)	5,9	210,9	—	—	1,419	—
Сероуглерод	CS ₂	1293	-111	46,3	275	77	1	—
Спирт этиловый	C ₂ H ₆ O	789,3	-117	78,5	243,5	63,1	2,51	108
Толуол	C ₇ H ₈	867	-95,0	110,6	320,6	41,6	1,616 (0)	107
Углерод четырёххлористый	CCl ₄	1595	-23	76,7	283,1	45	—	122
Уксусная кислота	C ₂ H ₄ O ₂	1049	16,7	118	321,6	57,2	260 (1—8)	107
Фенол	C ₆ H ₆ O	1073	40,1	181,7	419	60,5	—	—
Хлороформ	CHCl ₃	1498,5 (15)	-63,5	61	260	54,9	0,96	—
Эфир этиловый	C ₄ H ₁₀ O	714	-116	34,5	193,8	35,5	2,34	163

Твсп – важный показатель пожарной опасности жидкости. По ней все жидкости разделяются на классы:

1 класс — температура вспышки до 28оС в закрытом тигле (ацетальдегид, бензол, гексан, диэтиловый эфир, изопропиловый спирт).

2 класс — температура вспышки от 29 до 61оС (бутиловый спирт, кумол, стирол).

Жидкости 1 и 2 классов относятся к ЛВЖ (легковоспламеняющиеся жидкости).

3 класс — температура вспышки от 62 до 120оС (анилин, этиленгликоль).

4 класс — температура вспышки выше 120оС (глицерин, трансформаторное масло).

Жидкости 3 и 4 классов относятся к ГЖ (горючая жидкость).

Температура воспламенения — наименьшая температура вещества, при которой в условиях специальных испытаний вещество выделяет горючие пары и газы с такой скоростью, что после их зажигания возникает устойчивое пламенное горение.

Пусковые жидкости — это вспомогательные средства, позволяющие улучшить воспламеняемость топлив. Необходимость в них может возникнуть в холодное время года при недостаточной испаряемости бензина или неудовлетворительных теплофизических свойствах горючей смеси дизельного топлива с воздухом. Пусковые жидкости вводятся в топливо при помощи специальных устройств. Наиболее удобны аэрозольные баллоны, из которых смесь распыливается на воздушный фильтр. В двигателях, использующих бензин и дизельное топливо, принцип действия пусковых жидкостей различен. Проблема возникающая при холодном пуске бензинового двигателя, заключается в недостаточной испаряемости бензина при низкой температуре, в результате чего состав образующейся горючей смеси далек от оптимального. Из-за этого продолжительность пуска возрастает. Это приводит к повышению пусковых износов, росту расхода топлива и увеличению эмиссии токсичных продуктов неполного сгорания, характерных для пускового периода. Если концентрация бензина в горючей смеси ниже нижнего концентрационного предела воспламенения (КПВ), то смесь вообще не воспламенится. Поэтому в основу составов для пуска холодных карбюраторных двигателей входят легколетучие жидкости с широкими КПВ.

Задание 18 № 687

Можно ли использовать этиловый эфир в качестве пусковой жидкости? Ответ поясните.

Жидкое состояние обычно считают промежуточным между твёрдым телом и газом: газ не сохраняет ни объём, ни форму, а твёрдое тело сохраняет и то, и другое. Форма жидких тел может полностью или отчасти определяться тем, что их поверхность ведёт себя как упругая мембрана. Так, вода может собираться в капли. Но жидкость способна течь даже под своей неподвижной поверхностью, и это тоже означает несохранение формы (внутренних частей жидкого тела). Молекулы жидкости не имеют определённого положения, но в то же время им недоступна полная свобода перемещений. Между ними существует притяжение, достаточно сильное, чтобы удержать их на близком расстоянии. Вещество в жидком состоянии существует в определённом интервале температур, ниже которого переходит в твёрдое состояние (происходит кристаллизация либо превращение в твердотельное аморфное состояние — стекло), выше — в газообразное (происходит испарение). Границы этого интервала зависят от давления. В таблице приведены термодинамические показатели некоторых жидкостей. β - это коэффициент объёмного теплового расширения.

Вещество	Формула	ρ , кг/м ³	$t_{пл}$, °С	$t_{кин}$, °С	$t_{кр}$, °С	$P_{кр}$, атм	c , Дж/(г °С)	β , 10 ⁻⁵ К ⁻¹
Анилин	C ₆ H ₇ N	102 (15)	-6	184	426	52,4	2,156	85
Ацетон	C ₃ H ₆ O	792	-95	56,5	235	47	2,18	143
Бензол	C ₆ H ₆	897	5,5	80,1	290,5	50,1	1,72	122
Вода	H ₂ O	998,2	0	100	374	218	4,14	21
Глицерин	C ₃ H ₈ O ₃	1260	20	290	—	—	2,43	47
Метилловый спирт	CH ₄ O	792,8	-93,9	61,1	240	78,7	2,39	119
Нитробензол	C ₆ H ₅ O ₂ N	1173,2 (25)	5,9	210,9	—	—	1,419	—
Сероуглерод	CS ₂	1293	-111	46,3	275	77	1	—
Спирт этиловый	C ₂ H ₆ O	789,3	-117	78,5	243,5	63,1	2,51	108
Толуол	C ₇ H ₈	867	-95,0	110,6	320,6	41,6	1,616 (0)	107
Углерод четырёххлористый	CCl ₄	1595	-23	76,7	283,1	45	—	122
Уксусная кислота	C ₂ H ₄ O ₂	1049	16,7	118	321,6	57,2	260 (1—8)	107
Фенол	C ₆ H ₆ O	1073	40,1	181,7	419	60,5	—	—
Хлороформ	CHCl ₃	1498,5 (15)	-63,5	61	260	54,9	0,96	—
Эфир этиловый	C ₄ H ₁₀ O	714	-116	34,5	193,8	35,5	2,34	163

Твсп – важный показатель пожарной опасности жидкости. По ней все жидкости разделяются на классы:

1 класс — температура вспышки до 28оС в закрытом тигле (ацетальдегид, бензол, гексан, диэтиловый эфир, изопропиловый спирт).

2 класс — температура вспышки от 29 до 61оС (бутиловый спирт, кумол, стирол).

Жидкости 1 и 2 классов относятся к ЛВЖ (легковоспламеняющиеся жидкости).

3 класс — температура вспышки от 62 до 120оС (анилин, этиленгликоль).

4 класс — температура вспышки выше 120оС (глицерин, трансформаторное масло).

Жидкости 3 и 4 классов относятся к ГЖ (горючая жидкость).

Температура воспламенения — наименьшая температура вещества, при которой в условиях специальных испытаний вещество выделяет горючие пары и газы с такой скоростью, что после их зажигания возникает устойчивое пламенное горение.

Пусковые жидкости — это вспомогательные средства, позволяющие улучшить воспламеняемость топлив. Необходимость в них может возникнуть в холодное время года при недостаточной испаряемости бензина или неудовлетворительных теплофизических свойствах горючей смеси дизельного топлива с воздухом. Пусковые жидкости вводятся в топливо при помощи специальных устройств. Наиболее удобны аэрозольные баллоны, из которых смесь распыливается на воздушный фильтр. В двигателях, использующих бензин и дизельное топливо, принцип действия пусковых жидкостей различен. Проблема возникающая при холодном пуске бензинового двигателя, заключается в недостаточной испаряемости бензина при низкой температуре, в результате чего состав образующейся горючей смеси далек от оптимального. Из-за этого продолжительность пуска возрастает. Это приводит к повышению пусковых износов, росту расхода топлива и увеличению эмиссии токсичных продуктов неполного сгорания, характерных для пускового периода. Если концентрация бензина в горючей смеси ниже нижнего концентрационного предела воспламенения (КПВ), то смесь вообще не воспламенится. Поэтому в основу составов для пуска холодных карбюраторных двигателей входят легколетучие жидкости с широкими КПВ.

Задание 16 № 1768

Вставьте в предложение пропущенные слова (сочетания слов), используя информацию из текста.

Из представленных в таблице наименьшей критической температурой обладает _____. А наибольшей температурой плавления — _____.

Жидкое состояние обычно считают промежуточным между твёрдым телом и газом: газ не сохраняет ни объём, ни форму, а твёрдое тело сохраняет и то, и другое. Форма жидких тел может полностью или отчасти определяться тем, что их поверхность ведёт себя как упругая мембрана. Так, вода может собираться в капли. Но жидкость способна течь даже под своей неподвижной поверхностью, и это тоже означает несохранение формы (внутренних частей жидкого тела). Молекулы жидкости не имеют определённого положения, но в то же время им недоступна полная свобода перемещений. Между ними существует притяжение, достаточно сильное, чтобы удержать их на близком расстоянии. Вещество в жидком состоянии существует в определённом интервале температур, ниже которого переходит в твердое состояние (происходит кристаллизация либо превращение в твердотельное аморфное состояние — стекло), выше — в газообразное (происходит испарение). Границы этого интервала зависят от давления. В таблице приведены термодинамические показатели некоторых жидкостей. β - это коэффициент объемного теплового расширения.

Вещество	Формула	ρ , кг/м ³	$t_{пл}$, $^{\circ}\text{C}$	$t_{кин}$, $^{\circ}\text{C}$	$t_{кр}$, $^{\circ}\text{C}$	$P_{кр}$, атм	c , Дж/(г \cdot К)	β , 10^{-5}K^{-1}
Анилин	$\text{C}_6\text{H}_7\text{N}$	102 (15)	-6	184	426	52,4	2,156	85
Ацетон	$\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$	792	-95	56,5	235	47	2,18	143
Бензол	C_6H_6	897	5,5	80,1	290,5	50,1	1,72	122
Вода	H_2O	998,2	0	100	374	218	4,14	21
Глицерин	$\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$	1260	20	290	—	—	2,43	47
Метиловый спирт	CH_4O	792,8	-93,9	61,1	240	78,7	2,39	119
Нитробензол	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2\text{N}$	1173,2 (25)	5,9	210,9	—	—	1,419	—
Сероуглерод	CS_2	1293	-111	46,3	275	77	1	—
Спирт этиловый	$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$	789,3	-117	78,5	243,5	63,1	2,51	108
Толуол	C_7H_8	867	-95,0	110,6	320,6	41,6	1,616 (0)	107
Углерод четырёххлористый	CCl_4	1595	-23	76,7	283,1	45	—	122
Уксусная кислота	$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$	1049	16,7	118	321,6	57,2	260 (1—8)	107
Фенол	$\text{C}_6\text{H}_6\text{O}$	1073	40,1	181,7	419	60,5	—	—
Хлороформ	CHCl_3	1498,5 (15)	-63,5	61	260	54,9	0,96	—
Эфир этиловый	$\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$	714	-116	34,5	193,8	35,5	2,34	163

Твсп – важный показатель пожарной опасности жидкости. По ней все жидкости разделяются на классы:

1 класс — температура вспышки до 28 $^{\circ}\text{C}$ в закрытом тигле (ацетальдегид, бензол, гексан, диэтиловый эфир, изопропиловый спирт).

2 класс — температура вспышки от 29 до 61 $^{\circ}\text{C}$ (бутиловый спирт, кумол, стирол).

Жидкости 1 и 2 классов относятся к ЛВЖ (легковоспламеняющиеся жидкости).

3 класс — температура вспышки от 62 до 120 $^{\circ}\text{C}$ (анилин, этиленгликоль).

4 класс — температура вспышки выше 120 $^{\circ}\text{C}$ (глицерин, трансформаторное масло).

Жидкости 3 и 4 классов относятся к ГЖ (горючая жидкость).

Температура воспламенения — наименьшая температура вещества, при которой в условиях специальных испытаний вещество выделяет горючие пары и газы с такой скоростью, что после их зажигания возникает устойчивое пламенное горение.

Пусковые жидкости — это вспомогательные средства, позволяющие улучшить воспламеняемость топлив. Необходимость в них может возникнуть в холодное время года при недостаточной испаряемости бензина или неудовлетворительных теплофизических свойствах горючей смеси дизельного топлива с воздухом. Пусковые жидкости вводятся в топливо при помощи специальных устройств. Наиболее удобны аэрозольные баллоны, из которых смесь распыливается на воздушный фильтр. В двигателях, использующих бензин и дизельное топливо, принцип действия пусковых жидкостей различен. Проблема возникающая при холодном пуске бензинового двигателя, заключается в недостаточной испаряемости бензина при низкой температуре, в результате чего состав образующейся горючей смеси далек от оптимального. Из-за этого продолжительность пуска возрастает. Это приводит к повышению пусковых износов, росту расхода топлива и увеличению эмиссии токсичных продуктов неполного сгорания, характерных для пускового периода. Если концентрация бензина в горючей смеси ниже нижнего концентрационного предела воспламенения (КПВ), то смесь вообще не воспламенится. Поэтому в основу составов для пуска холодных карбюраторных двигателей входят легколетучие жидкости с широкими КПВ.

Решение.

По таблице находим показатели для ацетона и уксусной кислоты, они равны 143 и 107 соответственно. Их отношение $143/107 = 1,34$.

Ответ: 1,34.