

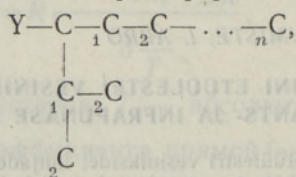
П. ПЫЛДОЯ

О ВЛИЯНИИ ВОДОРОДА И АЛКИЛЬНОГО ЗАМЕСТИТЕЛЯ НА ПОТЕНЦИАЛЫ ИОНИЗАЦИИ

Изменение потенциалов ионизации (ПИ) молекул при введении алкильных групп обусловлено главным образом индукционным эффектом присоединяемых заместителей [1, 2]. Согласно теории, развитой в работах [3-5], индукционное влияние есть результат последовательной поляризации ковалентных связей. Оно подчиняется с довольно удовлетворительной точностью закону затухания и правилу аддитивности. Применимость этих двух закономерностей для оценки изменения ПИ под влиянием алкильных заместителей показана в [1, 2, 6]. Исходя из правила аддитивности и формулы затухания индукционного влияния [6], в работе [7] выведено уравнение для вычисления индукционных констант μ^* алкильных заместителей:

$$\mu^* = -0,1(i_1 + i_2z + i_3z^2 + \dots + i_nz^{n-1}), \quad (1)$$

где 0,1 — коэффициент для приведения масштаба в соответствие с тафтовской σ^* шкалой; z — фактор затухания, т. е. постоянная, характеризующая затухание индукционного влияния на одной группе $-\text{CH}_2-$; здесь величина $z = 0,5$ взята из [7]; n — показатель положения углеродного атома по отношению к хромофорной группе Y согласно схеме:



i_1, i_2, \dots, i_n — число углеродных атомов в разных положениях относительно Y.

В работе [8] предложены новые шкалы констант алкильных заместителей μ_R и μ' , определенные из фотоэлектронно-спектроскопических и фотоионизационных данных. Константы μ_R и μ' отражают вызванное заместителем изменение ПИ относительно метилзамещенного соединения. Масштаб шкалы определяется выбором стандартной серии. В [8] в качестве стандарта были использованы алкилиодиды. С помощью этих констант можно вычислить ПИ алкильных соединений с точностью до 0,05 эв. Согласно [8], исключением является водород, который не имеет постоянного значения μ' .

Однако авторы ряда работ предполагают, что водородный и алкильный заместители аналогично влияют на ПИ. Например, в [2,9-11] показано, что между индукционными константами σ_I или σ^* и ПИ существует (хотя не очень точная) линейная зависимость в случае этих заместителей.

В настоящей работе сопоставляются шкалы индукционных констант, приведенные различными авторами, а также изучается их применимость для корреляции ПИ соединений с алкильными и водородным заместителями. Особое внимание уделяется водородному заместителю.

Шкалы индукционных констант алкильных заместителей. Значение μ^* для водорода

Мерой индукционного влияния заместителя обычно служат константы σ^* Тафта [5]. Кажется целесообразным привести масштабы шкал констант μ_R и μ' в соответствие с масштабом величин σ^* Тафта, так как масштаб определяется произвольным выбором стандартной серии. Предполагая точную применимость закона затухания и правила аддитивности к оценке изменений ПИ, находим, что шкала μ^* отличается от шкал μ_R или μ' только масштабом и что можно ожидать соблюдения следующих зависимостей:

$$\mu^* = \frac{I_{RY} - I_{CH_3Y}}{10(I_{CH_3Y} - I_{C_2H_5Y})}, \quad (2)$$

$$\mu^* = \frac{\mu_R}{10[\mu_{C_2H_5}]}, \quad (3)$$

где I_{RY} , I_{CH_3Y} , $I_{C_2H_5Y}$ — ПИ соединений с данным алкильным, метильным и этильным заместителями соответственно; знаменатели определяют масштаб.

Как видно из табл. 1, вычисленные значения константы μ^* хорошо согласуются с результатами [8]. Явное отличие обнаруживается только для третичных алкилов $C(CH_3)_3$ и $C(C_2H_5)(CH_3)_2$, для которых правило аддитивности, видимо, соблюдается не точно.

Довольно грубое выравнивание масштаба по началу шкал оправдывается наибольшей точностью ПИ первых членов серии, так как для водородного, метильного и этильного заместителей ПИ определены намного точнее, чем для остальных случаев.

Следующие довольно точные корреляционные уравнения (4) и (5) также показывают, что основное различие трех сравниваемых шкал проявляется в масштабе:

$$\mu^* = 0,586\mu_R + 0,013, \quad (4)$$

$$r = 0,997, \quad s = 0,007 \text{ единиц шкалы};$$

$$\mu^* = 0,582\mu' + 0,012, \quad (5)$$

$$r = 0,986, \quad s = 0,012 \text{ единиц шкалы},$$

где r — коэффициент корреляции, s — стандартное отклонение.

Значительно меньшую точность имеет зависимость величин μ^* от констант Тафта:

$$\mu^* = 1,166\sigma^* - 0,005 \quad (6)$$

$$r = 0,946, \quad s = 0,035 \text{ единиц шкалы}.$$

Параметры уравнений (4)–(6) определены методом наименьших квадратов.

Таблица 1

Сопоставление значений μ_R , μ' , μ^* с константами σ^*

Заместитель	$\frac{\mu_R}{1,95}$ [8]	$\frac{\mu'}{1,85}$ [8]	μ^* по формуле (1)	σ^* [5]
CH ₃	0	0	0	0
C ₂ H ₅	-0,100 ± 0,014	-0,1	-0,1	-0,1
C ₃ H ₇	-0,148 ± 0,016	-0,153	-0,15	-0,115
C ₄ H ₉	-0,173 ± 0,018	-0,199	-0,175	-0,13
C ₅ H ₁₁	-0,180	—	-0,188	—
<i>i</i> -C ₃ H ₇	-0,187	-0,196	-0,20	-0,19
CH(C ₂ H ₅) ₂	—	—	-0,30	-0,225
<i>i</i> -C ₄ H ₉	-0,194 ± 0,019	-0,207	-0,20	-0,125
<i>i</i> -C ₅ H ₁₁	-0,190	—	-0,20	—
C(CH ₃) ₃	-0,264 ± 0,008	-0,270	-0,30	-0,30
C(C ₂ H ₅)(CH ₃) ₂	-0,310	—	-0,35	—
(CH ₂) _∞ CH ₃	—	—	-0,20	—

Из табл. 1 следует, что значения констант σ^* Тафта при удлинении углеродной цепи изменяются меньше значений констант μ .

Предметом особого внимания является водородный заместитель. Авторы работы [8] утверждают, что значение μ' для водорода варьируется в широких пределах. Однако из табл. 6 этой же работы видно, что кроме двух предельных случаев — альдегидов-кетонов и аминов, значения μ' для водорода довольно близки. Альдегидам-кетонам соответ-

ствует значение $\frac{\mu'}{1,85} = 0,22$ и аминам $\frac{\mu'}{1,85} = 0,96$. Для шести осталь-

ных серий соединений получается $\frac{\mu'}{1,85} = 0,51 \pm 0,06$. Относительная

ошибка этой величины не превышает ошибки констант алкильных заместителей. Величина 0,51 близка к тафтовскому значению $\sigma^* = 0,49$.

Результат для серии аминов можно считать сомнительным, так как точные значения их адиабатических потенциалов ионизации не известны. Серии альдегидов-кетонов отличаются от других рассмотренных серий тем, что у них водород связан с центром ионизации не прямо, а через углеродный атом карбонильной группы.

Как предполагалось в [1,8], величина изменения ПИ, вызванного

введением заместителя, является подходящей относительной мерой оценки его индукционного влияния. Это позволяет вычислять значение μ_H^* несколько иначе, а именно по формуле (2), заменяя величину I_{RY} величиной ПИ соединения с водородным заместителем I_{HY} . Этот способ дает возможность рассматривать больше серий, чем в [8].

В настоящей работе расчет μ_H^* был проведен для девяти серий (см. табл. 2). Исходные данные ПИ взяты из [12], и возможные отклонения рассчитаны по погрешности исходных ПИ. Вели-

Таблица 2

Серия	μ_H^* по формуле (2)
H ₂ C=CH—X**	0,52 ± 0,07
HC≡C—X	0,58 ± 0,07
Cl—X	0,49 ± 0,07
Br—X	0,45 ± 0,04
J—X	0,40 ± 0,04
HO—X	0,47 ± 0,09
HS—X	0,68 ± 0,09
CH ₃ S—X	0,56 ± 0,06
CN—X	0,45 ± 0,04
Среднее	0,48 ± 0,02

взвешенное

** X = H, CH₃, C₂H₅

чины μ_{H}^* по табличным данным можно считать приблизительно постоянными и среднее взвешенное для девяти серий равно $0,48 \pm 0,02$. Так как по результатам работы [8] получено значение $\mu_{\text{H}}^* = 0,51$, то кажется целесообразным применение совпадающего с константой σ^* Тафта значения $\mu^* = 0,49$ для водородного заместителя.

В системе констант μ^* водородного и алкильных заместителей общий закон затухания, как это обнаружено в случае констант σ^* Тафта [13], не действует. Фактор затухания при переходе от водорода к метильному заместителю равен 0,2 (см. табл. 1 в [7]), а для алкильных заместителей — 0,5 [7]. Если в зависимости $\sigma_{(\text{XCH}_2)}^* = -0,100 + 0,204\sigma_{(\text{X})}^*$ [13] вместо $z = 0,204$ взять $z = 0,5$, то для алкильных заместителей получим результаты, совпадающие с уравнением (1).

Применение констант μ^* для алифатических соединений

В настоящей работе коррелируются ПИ с константами μ^* и σ^* в случае алкил- и водородозамещенных 1-алкенов, 1-алкинов и алифатических соединений с гетероатомом по уравнениям (7) и (7А):

$$I = I_0 + \rho^* \mu^*, \quad (7)$$

$$I = I_0 + \rho^* \sigma^*, \quad (7A)$$

где I_0 — ПИ соединения с метильным заместителем, ρ^* — постоянная чувствительности индукционного эффекта данной серии.

Для двухзамещенных соединений, например для эфиров, тиоэфиров и кетонов, вместо индукционных констант взята сумма констант обоих заместителей $\Sigma\mu^*$ или $\Sigma\sigma^*$. Параметры уравнений I_0 и ρ^* определены методом наименьших квадратов и представлены в табл. 3. Там же приведены значения коэффициента корреляции r и стандартного отклонения s . Использованы только данные ПИ фотоионизационного метода, полученные из обзорной статьи [2] и из работ [6,12,14–16]. Величины σ^* взяты из [5], но, к сожалению, они не определены для всех алкильных заместителей. Как видно из табл. 3, для всех 11 серий качество корреляции с константами μ^* по уравнению (7) намного лучше, чем с константами σ^* по уравнению (7А). Остановимся подробнее на корреляции с величинами μ^* . Аналогичные корреляции для семи серий без учета водородного заместителя представлены в табл. 3 работы [7]. В результате включения водородного заместителя стандартное отклонение увеличивается, но все-таки не превышает для семи серий 0,03 эв. Значительно расширяется диапазон изменений, относительная ошибка остается неизменной и коэффициент корреляции улучшается, кроме серий альдегидов и кетонов (для девяти серий $r > 0,99$).

Ухудшение качества корреляции у альдегидов и кетонов в результате включения водорода естественно, поскольку для этих серий величина $\mu^* = 0,49$ слишком груба, как было показано выше.

В случае присоединения к гетероатому более одного алкильного заместителя наблюдается «эффект насыщения» — влияние второго заместителя меньше первого. Так, для серий R—OH и R¹—O—R² соответствующие величины чувствительности ρ^* равны 3,60 и 1,94, а в случае серий R—SH и R¹—S—R² — 1,99 и 1,40.

Применение констант μ^* для циклопентенов и циклогексенов

В работе [17] представлены ПИ большого количества алкилзамещенных циклопентенов и -гексенов, определенные методом фотоионизации, и проанализирована их зависимость от структурных факторов.

Таблица 3

Параметры и показатели корреляции для уравнений (7) и (7А)

Серия	Зависимость от μ^* по (7)					Зависимость от σ^* по (7А)				
	N	I_0	Q^*	r	s	N	I_0	Q^*	r	s
1.** R-CH=CH ₂	6	9,735	1,581	0,9999	0,004	5	9,709	1,648	0,9973	0,026
2.** R-C≡CH	7	10,395	2,048	0,9992	0,020	5	10,418	2,217	0,9445	0,048
3.** R-Cl	9	11,268	2,841	0,9918	0,101	9	11,241	2,912	0,9773	0,154
4.** R-Br	10	10,527	2,216	0,9996	0,014	9	10,440	2,226	0,9144	0,082
5.** R-J	10	9,524	1,743	0,9996	0,014	9	9,454	1,541	0,9699	0,083
6. R ¹ -O-R ²	8	10,825	3,605	0,9940	0,106	8	10,773	3,696	0,9896	0,142
7. R ¹ -O-R ²	6	9,922	1,949	0,9958	0,065	6	9,857	1,886	0,9822	0,096
8. R ¹ -SH	5	9,478	1,986	0,9990	0,025	5	9,444	2,077	0,9979	0,038
9. R ¹ -S-R ²	14	8,721	1,401	0,9971	0,022	12	8,670	1,619	0,9914	0,043
10.** R-CHO	7	10,107	1,667	0,9894	0,066	7	10,069	1,702	0,9741	0,100
11.** R ¹ -CO-R ²	18	9,597	1,463	0,9896	0,047	17	9,600	1,354	0,9343	0,083

** Эти серии без учета водорода представлены в табл. 3 работы [7].

1. R = H, Me, Et, Pr, Bu, Hept [2, 12, 13].
 1А. R = те же, кроме Hept.
 2. R = H, Me, Et, Pr, Bu, Am, Hex [2, 12, 14].
 2А. R = те же, кроме Am, Hex.
 3 и 3А. R = H, Me, Et, Pr, Bu, i-Pr, i-Bu, s-Bu, t-Bu [2, 12].
 4. R = H, Me, Et, Pr, Bu, Am, i-Pr, i-Bu, s-Bu, t-Bu [2, 12].
 4А. R = те же, кроме Am.
 5. R = H, Me, Et, Pr, Bu, Am, i-Pr, i-Bu, s-Bu, t-Bu [2, 12].
 5А. R = те же, кроме Am.
 6 и 6А. R¹, R² = H, Me, Me, Me; Et, Et, Pr, Bu, Bu, i-Pr, s-Bu, t-Bu [2, 12, 16].
 7 и 7А. R = H, Me, Et, Pr, Bu, Bu; i-Pr, i-Bu [2, 12].
 8 и 8А. R¹, R² = H, Me; Me, Me; Me, Et, Pr, Bu [2, 12].
 9. R¹, R² = H, Me; Me, Me; Me, Et, Me, Am; Et, Et, Et, Pr; Et, Am; Et, i-Bu; Pr, Pr; Pr, Pr, i-Bu; Bu, Bu, Bu, Bu, i-Bu; i-Bu [6].
 9А. R¹, R² = те же, кроме Me, Am; Et, Am.
 10 и 10А. R = H, Me, Et, Pr, Bu, i-Pr, i-Bu [2, 12].
 11А. R¹, R² = H, Me; Me, Me; Me, Et; Me, Pr; Me, Bu; Me, Am; Me, i-Pr; Me, i-Bu; Me, s-Bu; Me, t-Bu; Et, i-Pr; Et, i-Bu; Pr, Pr; Pr, Bu; i-Bu; i-Bu; i-Bu; t-Bu; t-Bu; t-Bu [2, 12].
 R¹, R² = те же, кроме Me, Am.

Таблица 4

Циклические алкены [(CH ₂) _n] HC = CH, n ≥ 3		Алифатические алкены H(CH ₂) _l HC = CH(CH ₂) _m H, l+m = n	
Соединение	I, эв	Соединение	I, эв
Циклопентен	9,02 ± 0,01 [17]	<i>цис</i> -2-Пентен	9,036 ± 0,005 [18]
3-Метил-1-циклопентен	8,95 ± 0,01 [17]	<i>цис</i> -4-Метил-2-пентен	8,976 ± 0,005 [18]
Циклогексен	8,945 ± 0,01 [12]	<i>цис</i> -3-Гексен	8,954 ± 0,005 [18]
1-Этил-1-циклогексен	8,48 ± 0,01 [17]	3-Этил-3-гексен	8,480 ± 0,004 [18]
Циклооктен	8,82 [19]	<i>цис</i> -4-Октен	8,836 ± 0,006 [13]
Циклодецен	8,80 [19]	<i>цис</i> -5-Децен	8,773 ± 0,006 [13]

При сопоставлении ПИ соответствующих алифатических и циклических алкенов видно, что данные практически совпадают (табл. 4).

По-видимому, у алифатических и циклических алкенов, начиная с циклопентена (малонапряженные циклы), действуют общие закономерности в изменении ПИ.

Между ПИ алкилзамещенных этиленов X₁X₂C = CX₃X₄ (X—H или алкилзаместитель) и суммой индукционных констант всех четырех заместителей Σσ_I наблюдается линейная зависимость, как установлено в работе [9]. В принципе эта зависимость не может быть точной, так как согласно [20,21] при замещении в этилене водорода метильными группами аддитивность соблюдается очень грубо. Последовательное замещение водорода метильными группами вызывает не равное падение ПИ, а явление «насыщения». При введении первой, второй, третьей и четвертой метильных групп в этилен падение ПИ равно соответственно 0,78; 0,60; 0,45 и 0,38 эв. Так как разница в изменении двух последних замещений сравнительно мала, то можно довольно точно скоррелировать ПИ соединений типа R₁HC = CHR₂(I), R₁R₃C = CHR₂(II) и R₁R₃C = CR₃R₄(III) (здесь R — алкильная группа) с суммой индукционных констант всех заместителей.

В настоящей работе циклопентены и -гексены рассматриваются как алкены с открытой углеродной цепью, полученной при пересечении цикла на максимальном расстоянии от двойной связи, т. е. между четвертым и пятым положениями. Таким образом, все монозамещенные циклические алкены можно принять в качестве замещенных этиленов (I) и (II) типа. Сумма индукционных констант заместителей найдена по всем четырем заместителям с применением для водорода значения μ* = 0,49; μ* для всех алкильных заместителей вычислялось по формуле (1). Циклогексиловый заместитель рассматривался как СН(C₂H₅)(C₃H₇), и по формуле (1) было получено μ* = -0,325. Вычисление по формуле (7) из ПИ бромистого циклогексана 9,85 эв [2] дает результат μ* = -0,31 (см. табл. 3, серия 4). Эти две оценки μ* хорошо согласуются между собой, но они несколько отрицательнее значения σ* = -0,26 [22], полученного из данных щелочного и кислотного гидролиза этилового эфира циклокарбоновой кислоты.

Зависимость ПИ циклопентенов и -гексенов от величин Σμ* выражается следующими уравнениями:

$$I = 8,274 + 0,827 \Sigma \mu^* \quad (8)$$

$$N = 18, \quad r = 0,997, \quad s = 0,016 \text{ эв};$$

Таблица 5

Экспериментальные и вычисленные ПИ циклопентенов

Соединения	$\Sigma\mu^*$	$I, \text{ эв}$ [17]	I	
			по (8)	по (10)
Циклопентен	0,88	9,02	9,00	9,01
1-Метил-1-циклопентен	0,39	8,60	8,60	8,61
1-Этил-1-циклопентен	0,29	8,53	8,51	8,53
1- <i>n</i> -Пропил-1-циклопентен	0,24	8,48	8,47	8,49
1- <i>n</i> -Бутил-1-циклопентен	0,215	8,45	8,45	8,47
1- <i>n</i> -Пентил-1-циклопентен	0,202	8,45	8,44	8,46
1- <i>n</i> -Гексил-1-циклопентен	0,196	8,43	8,44	8,45
1- <i>n</i> -Гептил-1-циклопентен	0,193	8,41	8,43	8,45
1-Изобутил-1-циклопентен	0,19	8,44	8,43	8,45
1-Изопентил-1-циклопентен	0,19	8,44	8,43	8,45
3-Метил-1-циклопентен	0,78	8,95	8,92	8,93
3-Этил-1-циклопентен	0,73	8,88	8,88	8,89
3- <i>n</i> -Пропил-1-циклопентен	0,703	8,84	8,86	8,87
3- <i>n</i> -Бутил-1-циклопентен	0,692	8,83	8,85	8,86
3- <i>n</i> -Пентил-1-циклопентен	0,686	8,84	8,84	8,85
3- <i>n</i> -Гексил-1-циклопентен	0,683	8,84	8,84	8,85
3-Изопропил-1-циклопентен	0,68	8,81	8,84	8,85
3-Изопентил-1-циклопентен	0,68	8,83	8,84	8,85

Таблица 6

Экспериментальные и вычисленные ПИ циклогексенов

Соединения	$\Sigma\mu^*$	$I, \text{ эв}$ [17]	I	
			по (9)	по (10)
Циклогексен	0,78	8,94	8,94	8,93
1-Этил-1-циклогексен	0,19	8,48	8,46	8,45
1- <i>n</i> -Пропил-1-циклогексен	0,14	8,43	8,42	8,41
1- <i>n</i> -Бутил-1-циклогексен	0,115	8,41	8,40	8,39
1- <i>n</i> -Пентил-1-циклогексен	0,102	8,37	8,39	8,37
1- <i>n</i> -Гексил-1-циклогексен	0,096	8,37	8,39	8,37
1- <i>n</i> -Гептил-1-циклогексен	0,093	8,37	8,38	8,37
1-Изобутил-1-циклогексен	0,090	8,40	8,38	8,37
1-Циклогексил-1-циклогексен	-0,035	8,30	8,28	8,26
3-Метил-1-циклогексен	0,68	8,89	8,86	8,85
3-Этил-1-циклогексен	0,63	8,83	8,82	8,81
3- <i>n</i> -Пропил-1-циклогексен	0,605	8,80	8,80	8,79
3- <i>n</i> -Бутил-1-циклогексен	0,592	8,80	8,79	8,78
3- <i>n</i> -Гексил-1-циклогексен	0,583	8,78	8,78	8,77
3- <i>n</i> -Гептил-1-циклогексен	0,582	8,78	8,78	8,77
3-Изобутил-1-циклогексен	0,58	8,77	8,79	8,77
3-втор-Бутил-1-циклогексен	0,555	8,74	8,76	8,75
3-Циклогексил-1-циклогексен	0,517	8,68	8,73	8,72
4-Метил-1-циклогексен	0,73	8,91	8,90	8,89
4-Этил-1-циклогексен	0,705	8,88	8,88	8,87
4- <i>n</i> -Бутил-1-циклогексен	0,686	8,85	8,86	8,85

$$I = 8,310 + 0,807\Sigma\mu^*, \quad (9)$$

$$N = 21, \quad r = 0,997, \quad s = 0,018 \text{ эв};$$

$$I = 8,291 + 0,822\Sigma\mu^*, \quad (10)$$

$$N = 39, \quad r = 0,996, \quad s = 0,022 \text{ эв}.$$

Уравнение (8) описывает циклопентены, (9) — циклогексены и

(10) — общее для них. Отрезок ординаты в этих уравнениях соответствует ПИ 2,3-диметил-2-бутена $(\text{CH}_3)_3\text{C} = \text{C}(\text{CH}_3)_2$, экспериментальное значение которого $8,30 \pm 0,02$ [23]. Сопоставление экспериментальных данных ПИ циклопентенов и -гексенов [17] со значениями, вычисленными по уравнениям (8)—(10), показывает их хорошее согласие между собой (табл. 5 и 6). Уравнение (8) дает отклонение выше 0,02 эв только у двух циклопентенов: 3-метил-1-циклопентена ($-0,03$ эв) и 3-изопропил-1-циклопентена ($+0,03$ эв), а уравнение (9) только у двух циклогексенов: 3-циклогексил-1-циклогексена ($+0,05$ эв) и 3-метил-1-циклогексена ($-0,03$ эв).

Для высших циклоалкенов по формуле (10) имеем следующие значения ПИ: циклогептен 8,89 эв, циклооктен 8,85 эв и циклодецен 8,81 эв. Соответствующие экспериментальные результаты, полученные методом фотоэлектронной спектроскопии, хорошо согласуются с ними: 8,87; 8,82 и 8,80 эв [19].

Интересно отметить, что формула (10) с хорошей точностью позволяет вычислять ПИ 2,3-диметил-2-бутена, 3-метил-2-бутена и 2-бутена, хотя ПИ названных соединений не были использованы при вычислении параметров уравнений. Так, вычисленные и экспериментальные значения ПИ этих соединений равны соответственно: 8,29 ($8,30 \pm 0,01$ [23]), 8,69 ($8,67 \pm 0,01$ [12]) и 9,10 ($9,13 \pm 0,01$ [12]). Уравнение (10) не применимо по указанным выше причинам к 1-пропену и этилену. Для этих соединений отклонения от экспериментальных данных достигают 0,23 и 0,61 эв соответственно.

Выводы

1. Константы μ^* , вычисленные на основе закономерности затухания и аддитивности индукционного влияния, хорошо согласуются с константами μ_R , полученными по снижению потенциала ионизации, вызванному алкильным заместителем.

2. Система констант μ^* дополнена величиной $\mu^* = 0,49$ для водорода, полученной по изменению потенциала ионизации.

3. Значения μ^* для циклогексильного радикала, полученные двумя различными методами, равны $-0,325$ и $-0,31$.

4. Зависимость потенциалов ионизации алифатических соединений с водородным и алкильным заместителями от констант σ^* Тафта близка к линейной лишь приблизительно, в случае же констант μ^* точность ее заметно улучшается.

5. Величина влияния алкильного заместителя или углеродного цикла (в случае циклоалкенов) на потенциал ионизации в основном определяется числом углеродных атомов и их расстоянием по С—С-связям от хромофорной группы.

ЛИТЕРАТУРА

1. Вилесов Ф. И., Докт. дис., Л., 1966.
2. Вилесов Ф. И., В сб.: Успехи фотоники, Вып. 1., Л., 1969, с. 5.
3. Ингольд К. К., Механизм реакций и строение органических соединений, гл. 2., М., 1959.
4. Branch G. E., Calvin M., The Theory of Organic Chemistry, New York, 1941, p. 217.
5. Тафт Р., В кн.: Пространственные эффекты в органической химии, гл. XIII, М., 1960.
6. Акоюн М. Е., ЖФХ, 44, 2918 (1970).
7. Пылдоя П., Изв. АН ЭССР, Хим. Геол., 1976 (в печати).
8. Cocksey B. J., Eland J. H., Danby C. J., J. Chem. Soc. (B), 790 (1970).

9. Levitt L. S., Levitt B. W., Párkányi C., *Tetrahedron*, **28**, 3369 (1972).
10. Levitt L. S., Levitt B. W., *J. Org. Chem.*, **37**, 332 (1972).
11. Levitt L. S., Levitt B. W., *Tetrahedron*, **29**, 941 (1973).
12. Watanabe K., Nakajama T., Motil J., *J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transfer*, **2**, 369 (1962).
13. Пальм В. А., *Успехи химии*, **30**, 1069 (1961).
14. Ранг С., Мартинсон Э., Мюрисепп М., *Изв. АН ЭССР, Хим. Геол.* **23**, 352 (1974).
15. Виллем Я. Я., Пиквер Р. И., Сакс О. В., Тезисы 3-й Всесоюзн. конф. по спектроскопии вакуумного ультрафиолета и взаимодействия излучения с веществом, Харьков, 1972, с. 65.
16. Isaacs L. D., Price W. C., Ridley R. G., *The threshold of space*, London, Pergamon Press, 1957, p. 143.
17. Ранг С., Пылдоя П., Талвари А., *Изв. АН ЭССР, Хим. Геол.*, **23**, 354 (1974).
18. Masclet W., Grosjean D., Mouvier D., Dubois J., *J. of Electron Spectroscopy and Related Phenomena*, **2**, 225 (1973).
19. Bischof P., Heilbronner E., *Helv. Chim. Acta*, **53**, 1677 (1970).
20. Price W. C., Bralsford R., Harris P. V., Ridley R. G., *Spectrochim. Acta*, **14**, 45 (1959).
21. Вилесов Ф. И., *Успехи физических наук*, **81**, 669 (1963).
22. Wilcox C. F., *J. Org. Chem.*, **27**, 2210 (1962).
23. Price W. C., *Chem. Rev.* **41**, 257 (1947).

Институт физики
Академии наук Эстонской ССР

Поступила в редакцию
14/I 1975

P. PÕLDOJA

VESINIKU JA ALKÜÜLASENDAJA MÕJUST IONISATSIOONIPOTENTSIAALILE

Uuriti vesiniku ja alküülasendaja mõju alifaatsete ühendite ja tsükloalkeenide ionisatsioonipotentsiaalile. Ingoldi, Branchi ja Calvini induktsiooniefekti teooria põhjal arvatud μ^* konstandid on heas kooskõlas ionisatsioonipotentsiaali muutuse alusel saadud μ_R konstantidega. Alifaatsete ühendite 11 seeria puhul näidatakse, et ionisatsioonipotentsiaalid on Tafti σ^* induktsioonkonstantidest ligikaudses ja μ^* konstantidest heas lineaarses sõltuvuses. Nii alküülasendaja kui ka tsükloalkeenide süsivesinikutsükli mõju suurus ionisatsioonipotentsiaalile määrab põhiliselt süsinikuaatomite arv ja kaugus kromofoorsest grupist C—C-sidemeid pidi, mis on kooskõlas induktsiooniefekti teooriaga.

P. PÕLDOJA

ON THE EFFECT OF HYDROGEN AND ALKYL SUBSTITUENT ON THE IONIZATION POTENTIAL

The effect of hydrogen and alkyl substituents on the ionization potential of aliphatic compounds and cycloalkenes is studied. μ^* constants calculated on the basis of the Ingold, Branch and Calvin induction effect theory are found in good agreement with μ_R constants found from the variation of ionization potentials. Approximately linear dependence of ionization potentials on Taft's σ^* constants and good linear dependence on μ^* constants are demonstrated in case of 11 aliphatic series. The effect of both alkyl substituent and carbon cycle on the ionization potentials depends mainly on the number of carbon atoms and on the distance from the chromophoric group via C—C bonds as predicted by the induction effect theory.