

МІНІСТЕРСТВО ОХОРОНИ ЗДОРОВ'Я УКРАЇНИ

ПРОБЛЕМНА КОМІСІЯ «БІОЛОГІЧНА ТА МЕДИЧНА ХІМІЯ»
ІВАНО-ФРАНКІВСЬКИЙ НАЦІОНАЛЬНИЙ МЕДИЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ
КАФЕДРА БІОЛОГІЧНОЇ ТА МЕДИЧНОЇ ХІМІЇ
ІМЕНІ АКАДЕМІКА Г.О. БАБЕНКА

МАТЕРІАЛИ

**Науково-практичної конференції з міжнародною
участю**
«Бабенківські читання»,
присвяченої пам'яті академіка Г.О. Бабенка



D. I. MENDELEEV
(1837-1907)

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ МЕНДЕЛЕЕВА										VII	VIII			
1	H ¹ 1.0079 HIDROGEN									2	He ⁴ 4.002 HELIU			
2	Li ³ 6.94 LITHIUM	Be ⁴ 9.012 BERILLIU	B ⁵ 10.81 BOR	C ⁶ 12.011 CARBON	N ⁷ 14.0067 AZOT	O ⁸ 15.999 OXIGEN	F ⁹ 18.998 FLUOR			10	Ne ^{20,17} NEON			
3	Na ¹¹ 22.99 SODIU	Mg ¹² 24.30 MAGNEZIU	Al ¹³ 26.981 ALUMINIU	Si ¹⁴ 28.08 SILICIU	P ¹⁵ 30.973 FOSFOR	S ¹⁶ 32.06 SULF	Cl ¹⁷ 35.453 CLOR			18	Ar ^{39,94} ARCON			
4	K ¹⁹ 39.098 POTASIU	Ca ²⁰ 40.08 CALCHIU	Sc ²¹ 41.955 SCANDIU	Ti ²² 47.90 TITAN	V ²³ 50.941 VANADIU	Cr ²⁴ 51.996 CROM	Mn ²⁵ 54.938 MANGAN	Fe ²⁶ 55.847 FER		27	Co ^{58,933} COBALT			
5	Cu ²⁹ 63,54 CUPRU	Zn ³⁰ 65,38 ZINC	Ga ³¹ 69,72 GALIU	Ge ³² 72,59 GERMANIU	As ³³ 74,921 ARSEN	Se ³⁴ 78,96 SELENIU	Br ³⁵ 79,904 BROM	Kr ³⁶ 83,80 KRYPTON		28	Ni ^{58,71} NICHEL			
6	Rb ³⁷ 85,467 RUBIDIU	Sr ³⁸ 87,62 STRONTIU	Y ³⁹ 88,905 YTTRIU	Zr ⁴⁰ 91,12 ZIRCONIU	Nb ⁴¹ 92,906 NIOBII	Mo ⁴² 95,94 MOLIBDEN	Tc ⁴³ 98,906 TENETIU	Ru ⁴⁴ 101,07 RUTENIU		45	Rh ^{102,98} RODIU			
7	Ag ⁴⁷ 107,86 ARGINT	Cd ⁴⁸ 112,40 CADMIU	In ⁴⁹ 114,82 INDIU	Sn ⁵⁰ 118,69 STANIU	Sb ⁵¹ 121,75 STIBIU	Te ⁵² 127,60 TELLUR	I ⁵³ 126,904 IOD	Xe ⁵⁴ 131,30 XENON		46	Pd ^{106,4} PALADIU			
8	Cs ⁵⁵ 132,90 CEZIU	Ba ⁵⁶ 137,34 BARIU	La [*] ⁵⁷ 138,905 LANTANIU	Hf ⁷² 178,49 HAFNIU	Ta ⁷³ 180,047 TANTAL	W ⁷⁴ 183,85 WOLFRAM	Re ⁷⁵ 186,2 RENIU	Os ⁷⁶ 190,2 OSMIU		75	Ir ^{192,22} IRIDIU			
9	Au ⁷⁹ 196,96 AUR	Hg ⁸⁰ 200,59 MERCUR	Tl ⁸¹ 204,37 TALIU	Pb ⁸² 207,2 PLUMB	Bi ⁸³ 208,98 BISMUTU	Po ⁸⁴ [209] POLONIU	At ⁸⁵ [210] ASTATINU	Rn ⁸⁶ [222] RADON		78	Pt ^{195,08} PLATINA			
10	Fr ⁸⁷ [223] FRANCHIU	Ra ⁸⁸ [226,02] RADIU	Ac ⁸⁹ [227] ACTINIU	Ku ¹⁰⁴ [261] KURCATOVU	Ns ¹⁰⁵ [261] NILSBORIU	LANTANIDE	<ul style="list-style-type: none"> ■ - Ессеєніальні елементи ■ - Условно ессеєніальні токсичні елементи ■ - Другі елементи 							
	Ce ⁵⁸ 140,12 CERI	Pr ⁹¹ 140,908 PRASEO	Nd ⁹² 144,24 NEODIUM	Pm ⁹³ [149] PRIMETRI	Sm ⁹⁴ 150,4 SAMARIU	Eu ⁹⁵ 151,96 EUROPIU	Gd ⁹⁶ 157,25 GAUDIEN	Tb ⁹⁷ 158,925 TERBIZIU	Dy ⁹⁸ 162,5 DYSPOSIU	Ho ⁹⁹ 164,93 ERBIU	Er ¹⁰⁰ 167,26 ERBIU	Tm ¹⁰¹ 168,93 THULIU	Yb ¹⁰² 173,04 YTTRIUM	Lu ¹⁰³ 174,96 LUTETIU
	Th ⁹⁰ 223,038 THULIUM	Pa ⁹¹ 231,036 PRASERI	U ⁹² 238,029 URANIU	Np ⁹³ 237,04 NEPTUNU	Pu ⁹⁴ [243] PLUTONIU	Am ⁹⁵ [246] AMERICIU	Cm ⁹⁶ [247] CURIU	Bk ⁹⁷ [247] BERKELIUM	Cf ⁹⁸ [251] CALIFORNIU	Es ⁹⁹ [254] KINTANE	Fm ¹⁰⁰ [257] FERMIU	Md ¹⁰¹ [258] MENDELEEV	No ¹⁰² [255] NOMBURU	Lu ¹⁰³ [256] LAWRENCE

29-30 жовтня 2009 року
Івано-Франківськ

УДК 616.311-053.2:616.15

АКТИВНІСТЬ ГЛУТАТОНЗАЛЕЖНИХ ФЕРМЕНТІВ РОТОВОЇ РІДИНИ ДІТЕЙ ІЗ ХРОНІЧНИМ КАТАРАЛЬНИМ ГІНГІВІТОМ

Годованець О.І.

Буковинський державний медичний університет,
м. Чернівці

Актуальність проблеми. Останні епідеміологічні дослідження засвідчують високу розповсюдженість захворювань тканин пародонта в дітей і підлітків у світі (80% за даними ВООЗ) та помітну тенденцію їх зростання в Україні (до 60-99%). Найбільш розповсюдженою формою ураження пародонта в дітей є хронічний катаральний гінгівіт (ХКГ), значну роль у патогенезі якого відіграє вільноважильне окиснення та порушення системи антиоксидантного захисту.

Метою роботи було вивчення активності глутатіонзалежних ферментів ротової рідини дітей, у яких наявні клінічні прояви ХКГ.

Методи та результати дослідження. Проведене клінічне обстеження 30 дітей віком 6-7 років (ІА група) та 30 дітей віком 12 років (ІІА група) з діагнозом хронічний катаральний гінгівіт середнього ступеня тяжкості. Групами порівняння були 30 здорових дітей віком 6-7 років (ІБ група) та 30 здорових дітей віком 12 років (ІІБ група). Для вивчення стану системи антиоксидантного захисту ротової рідини визначали активність каталази за методом Королюк М.А.; активність супероксиддисмутази (СОД) за методом Чеварі С.; вміст HS-груп за допомогою реактиву Елмана; рівень відновленого глутатіону за методом Травіної О.В.; активність глутатіон-S-трансферази (Г-ST) за методом Habig W.H. et al.; активність глутатіонредуктази (ГР) за методом Pinto R.E., Bartley V.; активність глутатіонпероксидази (ГП) за методом Геруша І.В., Мещищена І.Ф. Статистична обробка даних проведена методом варіаційної статистики з використанням критерію Стьюдента за допомогою комп'ютерної програми "STATGRAPHICS" (2001).

Активність СОД в ІА та ІІА групах була на 44,4% нижче показників груп порівняння ($p<0,05$). Активність каталази в ротовій рідині у дітей 6-7 років знижувалась на 71,3%, у 12-річних – на 65,5% порівняно з показниками груп контролю ($p<0,05$). Рівень HS-груп у ротовій рідині дітей ІА групи склав $66,5 \pm 8,41$ пмоль/мл, що в 2,6 рази нижче показників групи порівняння – $171,8 \pm 2,26$ пмоль/мл ($p<0,05$); у ІІА групі даний показник був $37,3 \pm 4,22$ пмоль/мл, що в 4,2 рази нижчий, ніж у дітей контрольної групи $155,6 \pm 7,71$ пмоль/мл ($p<0,05$). Середнє значення рівня Г-SH у дітей віком 6-7 років основної групи склало $31,9 \pm 5,89$, у 12-річних – $19,9 \pm 3,17$ пмоль/мл, що відповідно в 4,6 та в 6,8 разів менше показників груп порівняння. Активність ГП ротової рідини дітей, хворих на хронічний катаральний гінгівіт, сягнула $1292,2 \pm 106,59$ у віці 6-7 років та $1307,6 \pm 108,82$ нмоль/хв·мг білка у 12-річних дітей проти $590,8 \pm 71,76$ та $803,9 \pm 85,58$ нмоль/хв·мг білка в групах порівняння ($p<0,05$). Активність ГР у дітей груп спостереження знизилася відповідно до віку на 54,5% та 51% проти показників груп порівняння ($p<0,05$). Активність Г-ST у ротовій рідині дітей обох груп

спостереження різко знижувалась, зокрема у дітей 6-7 років активність падала в 6,3 рази, а у 12-річних - в 6,8 разів порівняно з дітьми груп контролю.

Висновки. Таким чином, проведені нами дослідження показали розвиток різнонаправлених змін досліджуваних показників, що говорить про складні компенсаторно-адаптаційні процеси в ротовій рідині дітей, хворих на ХКГ.