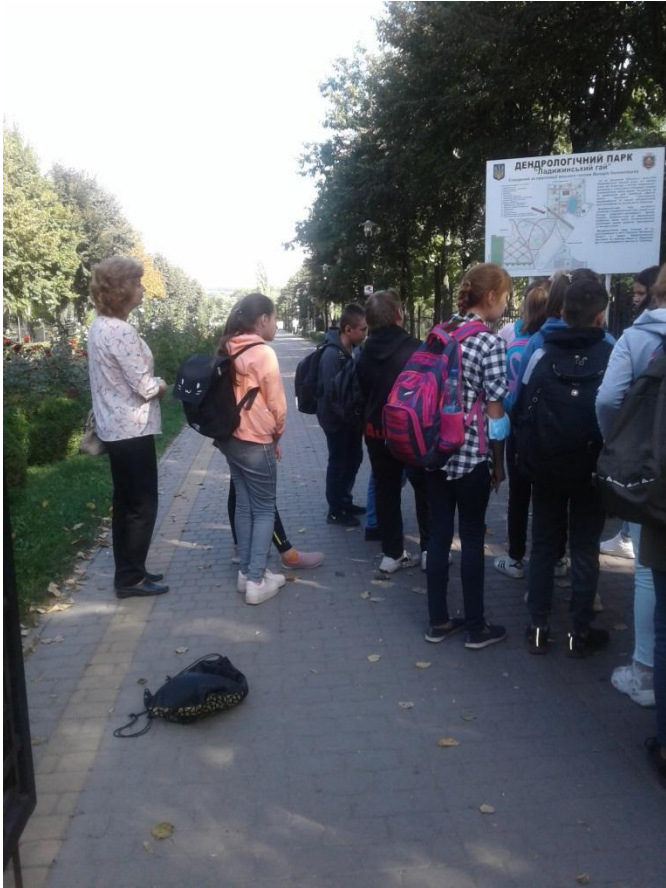


З 21 по 25 вересня у школі було проведено Тиждень природничих наук. В рамках Тижня учителі біології, географії та хімії організували цікаві заходи, а саме: природничий квест «Вода», усний журнал «Отруйні гриби. Правила поведінки», мозковий штурм «Знайди помилку», диспут «Хімія та настрій», конкурс «Географія в числах», урок-конференцію «Екологізація суспільства. Сталий розвиток природи і суспільства». Учні восьмих класів та шестикласники відвідали дендропарк «Ладизинський гай», де їм провели цікаві екскурсії. П'ятикласники взяли активну участь у конкурсі малюнків та фотографій «Мій улюбленець», учні восьмих- конкурсі стіннівок «Етнографічні здобутки мого народу», дев'ятикласники оформили стіннівки «Екотрофологія – наука про безпечне харчування» та «Хімічний склад засобів догляду за ротовою порожниною».













Хімічний мозковий штурм «Знайди помилку»

У ФОРМУЛІ

$C_6H_{12}O_6$ (глюкоза),
 $C_{17}H_{35}COOH$ (стearинова кислота),
 CH_3Br_4 (метилбромід),
 FeO_2 (ферум III оксид),
 Nb_2O_5 (ніобій II оксид)

МІСЦЕ РОЗТАШУВАННЯ У ПЕРИОДИЧНІЙ СИСТЕМІ

Cs - 1 період, I група, головна підгрупа,
 Bi - 7 період, V група, головна підгрупа,
 Mn - 8 період, VII група, побічна підгрупа,
 Kr - 3 період, VIII група, побічна підгрупа,
 Se - 4 період, IV група, головна підгрупа

ФОРМУЛА ДЛЯ ОБЧИСЛЕНЬ

$w(\%) = \frac{m}{M} \times 100\%$,
 $\rho = \frac{m}{V}$,
 $A_r = K_1 + K_2$,
 $B = \frac{C}{D} \cdot E = \frac{F}{G}$

КРИСТАЛІЧНА ґРАТКА

$NaCl$ - молекулярна, C - йонна,
 $HClO_4$ - іонна, $Al(OH)_3$ - металічна,
 Si - йонна

ФОРМУЛА ТА НАЗВА

CH_2OH - фруктоза,
 C_2H_6 - етанол,
 PH_3 - літій фторид,
 $Fe(OH)_3$ - хлорна кислота,
 $Ca(OH)_2$ - гідроксид алюмінію

РІВНЯННЯ З Коефіцієнтами

$4C_2H_6 + 27O_2 \rightarrow 8CO_2 + 18H_2O$,
 $Ca(OH)_2 + HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O$,
 $12C_2H_5OH + 17H_2 \rightarrow 9C_2H_6 + 12H_2O$,
 $2Li + 4H_2O \rightarrow 2LiOH + H_2$,
 $H_2SO_4 + Ca(OH)_2 \rightarrow CaSO_4 + H_2O$

ОКИСНО-ВІДНОВНІ РЕАКЦІЇ

$CaO + H_2 \rightarrow Ca + H_2O$,
 $Ca^{+2} + Ag \rightarrow Ca + Ag^{+}$,
 $H_2 + 2e \rightarrow 2H^{-}$,
 $CaO + H_2 \rightarrow Ca + 2H_2O$

ВАЛЕНТНІСТЬ

N: 3, 5; O: 2; S: 2, 4, 6; Cl: 1, 3, 5; Br: 1, 3, 5; I: 1, 3, 5, 7

ІЗОБАРНА

$Ca, Sr, Ba, Ra, Th, U, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr$

ІЗОТОПОВІ ЕЛЕМЕНТИ

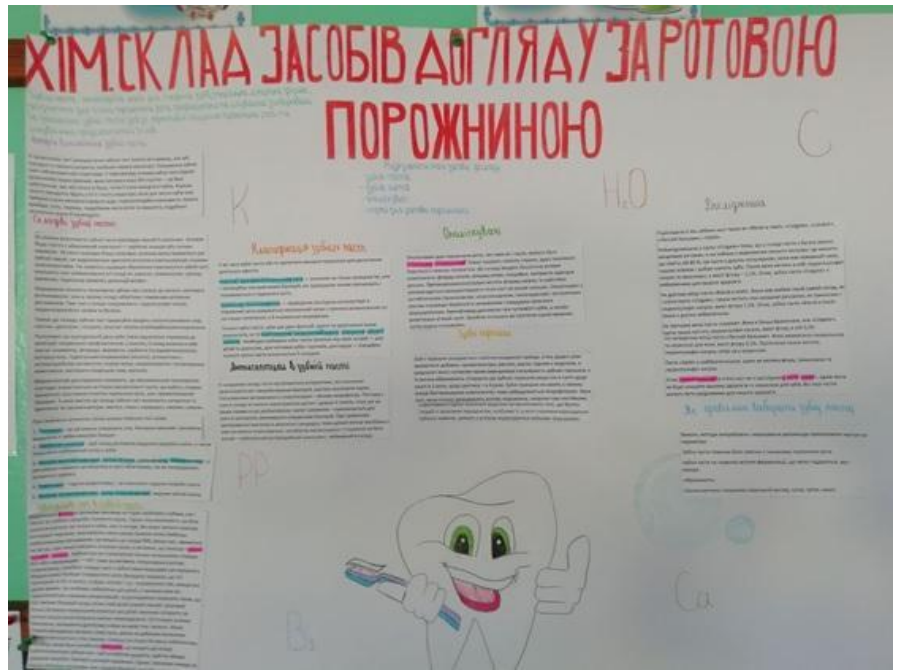
1. ІЗОТОПИ ВІДНОВНОСТІ: H, D, T; C, ^{12}C , ^{13}C , ^{14}C ; N, ^{14}N , ^{15}N ; O, ^{16}O , ^{17}O , ^{18}O ; F, ^{19}F ; Ne, ^{20}Ne , ^{21}Ne , ^{22}Ne ; Na, ^{23}Na ; Mg, ^{24}Mg , ^{25}Mg , ^{26}Mg ; Al, ^{27}Al ; Si, ^{28}Si , ^{29}Si , ^{30}Si ; P, ^{31}P ; S, ^{32}S , ^{33}S , ^{34}S , ^{36}S ; Cl, ^{35}Cl , ^{37}Cl ; Ar, ^{36}Ar , ^{38}Ar , ^{40}Ar ; K, ^{39}K , ^{40}K , ^{41}K ; Ca, ^{40}Ca , ^{42}Ca , ^{44}Ca , ^{46}Ca , ^{48}Ca ; Sc, ^{45}Sc ; Ti, ^{46}Ti , ^{47}Ti , ^{48}Ti , ^{50}Ti ; V, ^{51}V ; Cr, ^{50}Cr , ^{52}Cr , ^{53}Cr , ^{54}Cr ; Mn, ^{55}Mn ; Fe, ^{54}Fe , ^{56}Fe , ^{57}Fe , ^{58}Fe ; Co, ^{59}Co ; Ni, ^{58}Ni , ^{60}Ni , ^{61}Ni , ^{62}Ni , ^{64}Ni ; Cu, ^{63}Cu , ^{65}Cu ; Zn, ^{64}Zn , ^{66}Zn , ^{67}Zn , ^{68}Zn , ^{70}Zn ; Ga, ^{69}Ga ; Ge, ^{72}Ge , ^{73}Ge , ^{74}Ge , ^{76}Ge ; As, ^{75}As ; Se, ^{74}Se , ^{76}Se , ^{77}Se , ^{78}Se , ^{80}Se ; Br, ^{79}Br , ^{81}Br ; Kr, ^{78}Kr , ^{80}Kr , ^{82}Kr , ^{84}Kr ; Rb, ^{85}Rb , ^{87}Rb ; Sr, ^{84}Sr , ^{86}Sr , ^{87}Sr , ^{88}Sr ; Y, ^{89}Y ; Zr, ^{88}Zr , ^{90}Zr , ^{91}Zr , ^{92}Zr , ^{94}Zr ; Nb, ^{93}Nb ; Mo, ^{92}Mo , ^{94}Mo , ^{95}Mo , ^{96}Mo , ^{97}Mo , ^{98}Mo ; Tc, ^{98}Tc ; Ru, ^{96}Ru , ^{97}Ru , ^{98}Ru , ^{99}Ru , ^{100}Ru , ^{101}Ru ; Rh, ^{103}Rh ; Pd, ^{102}Pd , ^{104}Pd , ^{105}Pd , ^{106}Pd , ^{107}Pd ; Ag, ^{107}Ag ; Cd, ^{106}Cd , ^{108}Cd , ^{109}Cd , ^{110}Cd , ^{111}Cd , ^{112}Cd ; In, ^{113}In ; Sn, ^{114}Sn , ^{115}Sn , ^{116}Sn , ^{117}Sn , ^{118}Sn ; Sb, ^{121}Sb ; Te, ^{126}Te , ^{127}Te , ^{128}Te , ^{129}Te , ^{130}Te ; I, ^{127}I ; Xe, ^{129}Xe , ^{131}Xe , ^{132}Xe , ^{134}Xe , ^{136}Xe ; Ba, ^{135}Ba , ^{137}Ba , ^{138}Ba , ^{140}Ba ; La, ^{139}La ; Ce, ^{138}Ce , ^{140}Ce , ^{142}Ce ; Pr, ^{141}Pr ; Nd, ^{142}Nd , ^{143}Nd , ^{144}Nd ; Pm, ^{145}Pm ; Sm, ^{147}Sm , ^{149}Sm , ^{150}Sm ; Eu, ^{151}Eu , ^{153}Eu ; Gd, ^{155}Gd , ^{157}Gd ; Tb, ^{159}Tb ; Dy, ^{161}Dy , ^{163}Dy ; Ho, ^{165}Ho ; Er, ^{167}Er , ^{169}Er ; Tm, ^{169}Tm ; Yb, ^{171}Yb , ^{173}Yb ; Lu, ^{175}Lu ; Hf, ^{178}Hf , ^{179}Hf , ^{180}Hf ; Ta, ^{181}Ta ; W, ^{184}W , ^{186}W , ^{187}W , ^{188}W ; Re, ^{185}Re ; Os, ^{187}Os , ^{188}Os , ^{189}Os , ^{190}Os ; Ir, ^{191}Ir , ^{193}Ir ; Pt, ^{194}Pt , ^{195}Pt , ^{196}Pt , ^{197}Pt , ^{198}Pt ; Au, ^{197}Au ; Hg, ^{196}Hg , ^{198}Hg , ^{199}Hg , ^{200}Hg , ^{201}Hg , ^{202}Hg ; Tl, ^{203}Tl ; Pb, ^{204}Pb , ^{206}Pb , ^{207}Pb , ^{208}Pb , ^{210}Pb ; Bi, ^{209}Bi ; Po, ^{209}Po ; At, ^{210}At ; Rn, ^{222}Rn , ^{220}Rn , ^{218}Rn , ^{216}Rn ; Fr, ^{223}Fr ; Ra, ^{226}Ra ; Ac, ^{227}Ac ; Th, ^{232}Th , ^{230}Th , ^{228}Th ; Pa, ^{231}Pa ; U, ^{235}U , ^{238}U , ^{234}U ; Np, ^{237}Np ; Pu, ^{239}Pu , ^{241}Pu , ^{243}Pu ; Am, ^{243}Am ; Cm, ^{247}Cm ; Bk, ^{247}Bk ; Cf, ^{249}Cf ; Es, ^{252}Es ; Fm, ^{257}Fm ; Md, ^{258}Md ; No, ^{259}No ; Lr, ^{262}Lr

Гідрогенний зв'язок - це міжмолекулярний зв'язок, який виникає між молекулами, що містять атоми з високим електронним афектом, такими як фтор, кисень, азот, водень.

ІЗОТОПИ

У атомному ядрі з частинками не беруться, а в ядрі, що беруться, беруться до 14 атомних мас. Так, позначення

ПРО ЕЛЕКТРОНЕГАТИВНОСТІ НЕМІТАЛІВ



ХІМІЯ ТА НАСТРІЙ

СТРУЧЕННЯ



Отруєння надлишком CO_2 , аномально високим рівнем H^+ , порушенням функцій нирок, порушенням кислотно-лужного балансу (рН) крові, порушенням функцій дихання, порушенням функцій серця чи порушенням функцій інших органів.

НАСТРІЙ

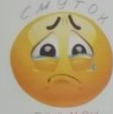
Настрій — зовнішній вираз емоцій, який зумовлено діяльністю на певний час діяльності людини, характеру її життєвого стилю.

СОМ



Соматично-судинний Механізм (як і сам організм — газотривкий) — ліквідний засіб, що діє на центральну нервову систему, істотно не впливаючи на ліквідний функції.

СМУТОК



ГОРМОН

Тироксин ($\text{C}_{15}\text{H}_{11}\text{NO}_4$)

СТРАХ



ГОРМОН

Серотонін ($\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{NO}$)
Окситоцин ($\text{C}_{43}\text{H}_{67}\text{NO}_{12}$)
Дофамін ($\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{NO}$)

ЗАКОХАНІСТЬ



ГОРМОН

Дофамін ($\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{NO}$)
Адреналін ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3$)
Окситоцин ($\text{C}_{43}\text{H}_{67}\text{NO}_{12}$)

ВІЗАРТ



ГОРМОН

Фенілілпін ($\text{C}_{11}\text{H}_{11}\text{NO}$)
Адреналін ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3$)

АПРЕСІЯ



ГОРМОН

Естрадіол ($\text{C}_{18}\text{H}_{26}\text{O}_2$)
Дофамін ($\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{NO}$)
Мелатонін ($\text{C}_{13}\text{H}_{17}\text{NO}_2$)

ЦІКАВІСТЬ



ГОРМОН

Серотонін ($\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{NO}$)
Мелатонін ($\text{C}_{13}\text{H}_{17}\text{NO}_2$)

ЩАСТЯ



ГОРМОН

Серотонін ($\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{NO}$)
Ендорфін

РАЗОРАТОРІСТЬ



ГОРМОН

Троксен ($\text{C}_{15}\text{H}_{11}\text{NO}_4$)
Тестостерон ($\text{C}_{19}\text{H}_{28}\text{O}$)

СТРЕС



ГОРМОН

Дофамін ($\text{C}_{10}\text{H}_{11}\text{NO}$)
Норадреналін ($\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3$)
Пропактин

ЕУФОРІЯ



ГОРМОН

Ендорфін (більше 20 тисяч)

ХІМІЧНІ ЯВИЩА В ПРИРОДІ ТА ПОБУТІ

СТАЛАКТИТИ В ПЕЧЕРІ



ІРЖАВІННЯ



БРОДІННЯ



ВИПАДАННЯ ОЖАКУ



ЗЕЛЕНИЙ НАНІТ НА БРОНЗІ



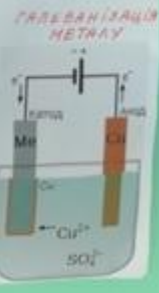
ГАСІННЯ СОДИ ОЦТОМ



ГОРІННЯ ВОДИ



ГАЛЕВАНІЗАЦІЯ МІТАЛУ



ПОТЕМНІННЯ СРІБЛА



ГНИТТЯ ДЕРЕВИНИ



ЗІГРЯННЯ ПАЛИВА В ДВИГУНІ





