



ПРЯМИЙ ЕФІР

Сульфур **LIVE**

Сульфур **LIVE**



У попередньому
випуску:

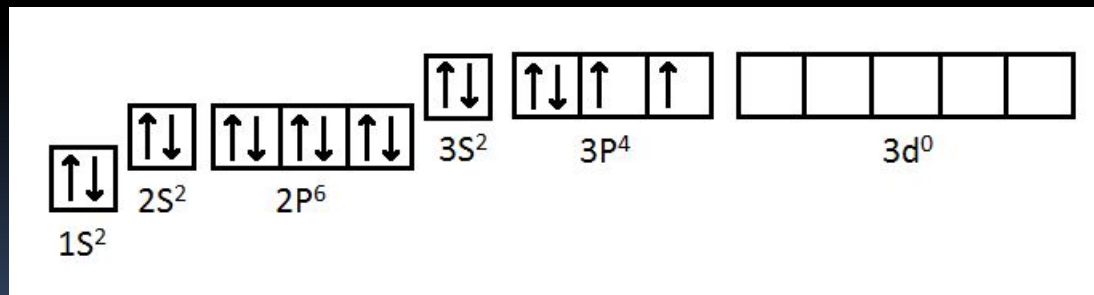


СУЛЬФУ

P



Будова атома



ПЕРІОДИЧНА СИСТЕМА ХІМІЧНИХ ЕЛЕМЕНТІВ

ПЕРІОДИ	ГРУПИ ЕЛЕМЕНТІВ									
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
1	H Гідроген 1,0079 1s ¹							He Гелій 4,0026 1s ²	Символ Протонне число Окисиген 8 [He]2s²2p⁴ 15,999 Відносна атомна маса Назва елемента Електронна формула	
2	Li Літій 6,941 [He]2s ¹	Be Берилій 9,0122 [He]2s ²	B Бор 10,811 [He]2s ² 2p ¹	C Карбон 12,011 [He]2s ² 2p ²				Ne Неон 20,179 [He]2s ² 2p ⁶		
3	Na Натрій 22,990 [Ne]3s ¹	Mg Магній 24,305 [Ne]3s ²	Al Алюміній 26,982 [Ne]3s ² 3p ¹	Si Силіцій 28,086 [Ne]3s ² 3p ²				Ar Аргон 39,948 [Ne]3s ² 3p ⁶		
4	K Калій 39,098 [Ar]3d ¹⁰ 4s ¹	Ca Кальцій 40,078 [Ar]3d ¹⁰ 4s ²	Sc Скандій 44,956 [Ar]3d ¹ 4s ²	Ti Титан 47,88 [Ar]3d ² 4s ²				Fe Ферум 55,847 [Ar]3d ⁶ 4s ²	Co Кобальт 58,933 [Ar]3d ⁷ 4s ²	Ni Нікель 58,69 [Ar]3d ⁸ 4s ²
5	Rb Рубідій 85,468 [Kr]4d ¹⁰ 5s ¹	Sr Стронцій 87,62 [Kr]4d ¹⁰ 5s ²	Y Ітрій 88,906 [Kr]4d ¹ 5s ²	Zr Цирконій 91,224 [Kr]4d ² 5s ²				Ru Рутеній 101,07 [Kr]4d ⁶ 5s ¹	Rh Родій 102,91 [Kr]4d ⁸ 5s ¹	Pd Паладій 106,42 [Kr]4d ¹⁰ 5s ⁰
6	Cs Цезій 132,91 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ¹	Ba Барій 137,33 [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ²	*La Лантан 138,91 [Xe]5d ¹ 6s ²	Hf Гафній 178,49 [Xe]4f ¹⁴ 5d ² 6s ²				Re Реній 186,21 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁵ 6s ²	Os Осмій 190,2 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁶ 6s ²	Ir Іридій 192,22 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁷ 6s ²
7	Fr Францій 223 [Rn]7s ¹	Ra Радій 226,03 [Rn]7s ²	**Ac Актиній 227 [Rn]6d ¹ 7s ²	Rf Резерфордій 261 [Rn]5f ¹⁴ 6d ² 7s ²				Bh Борій 262 [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁷ 7s ²	Hs Гасій 265 [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁷ 7s ²	Mt Майтнерій 266 [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁷ 7s ²
Вищі оксиди	R ₂ O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₅	RO ₃	R ₂ O ₇	RO ₄		
Леткі сполуки з Гідрогеном				RH ₄	RH ₃	H ₂ R	HR			

* Лантаноїди

58 Ce Церій [Xe]4f ¹ 5d ¹ 6s ²	59 Pr Протактиній [Xe]4f ³ 5d ¹ 6s ²	60 Nd Неодим [Xe]4f ⁴ 5d ¹ 6s ²	61 Pm Прометій [Xe]4f ⁵ 5d ¹ 6s ²	62 Sm Самарій [Xe]4f ⁶ 5d ¹ 6s ²	63 Eu Європій [Xe]4f ⁷ 5d ¹ 6s ²	64 Gd Гадоліній [Xe]4f ⁷ 5d ¹ 6s ²	65 Tb Тербій [Xe]4f ⁹ 5d ¹ 6s ²	66 Dy Диспрозій [Xe]4f ¹⁰ 5d ¹ 6s ²	67 Ho Гольмій [Xe]4f ¹¹ 5d ¹ 6s ²	68 Er Ербій [Xe]4f ¹² 5d ¹ 6s ²	69 Tm Тулій [Xe]4f ¹³ 5d ¹ 6s ²	70 Yb Ітербій [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹ 6s ²	71 Lu Лютецій [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹ 6s ²
--	--	---	---	--	--	--	---	---	---	---	---	---	---

** Актиноїди

90 Th Торій [Rn]5f ⁰ 6d ² 7s ²	91 Pa Протактиній [Rn]5f ¹ 6d ¹ 7s ²	92 U Уран [Rn]5f ³ 6d ¹ 7s ²	93 Np Нептуній [Rn]5f ⁴ 6d ¹ 7s ²	94 Pu Плутоній [Rn]5f ⁶ 6d ¹ 7s ²	95 Am Америцій [Rn]5f ⁷ 6d ¹ 7s ²	96 Cm Кюрій [Rn]5f ⁷ 6d ¹ 7s ²	97 Bk Берклій [Rn]5f ⁹ 6d ¹ 7s ²	98 Cf Каліфорній [Rn]5f ¹⁰ 6d ¹ 7s ²	99 Es Ейнштейній [Rn]5f ¹¹ 6d ¹ 7s ²	100 Fm Фермій [Rn]5f ¹² 6d ¹ 7s ²	101 Md Менделєєв [Rn]5f ¹³ 6d ¹ 7s ²	102 No Нобелій [Rn]5f ¹⁴ 6d ¹ 7s ²	103 Lr Лоуренсій [Rn]5f ¹⁴ 6d ¹ 7s ²
--	--	--	---	---	---	--	--	--	--	---	--	--	--

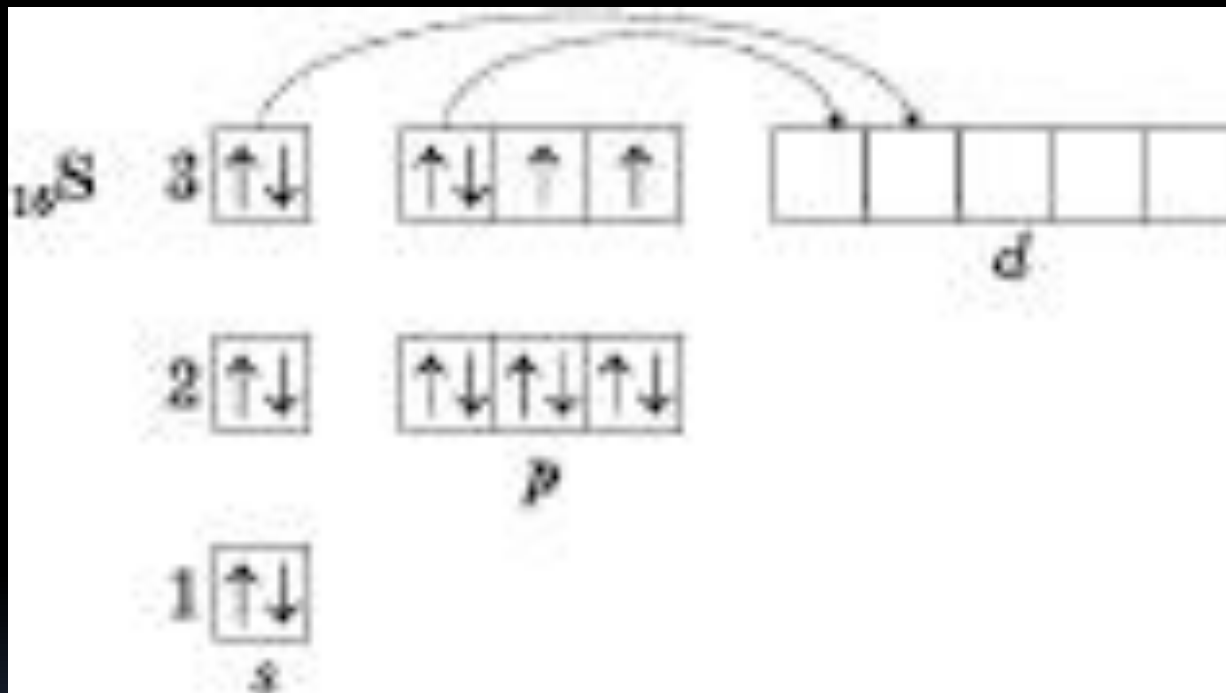
s-елементи

p-елементи

d-елементи

f-елементи

Електронна конфігурація атома Сульфуру:





**У цьому
випуску
докладніше про
таке :**



Сполуки Сульфуру в природі



гіпс



пірит



2



сфалерит



галеніт



мірабіліт





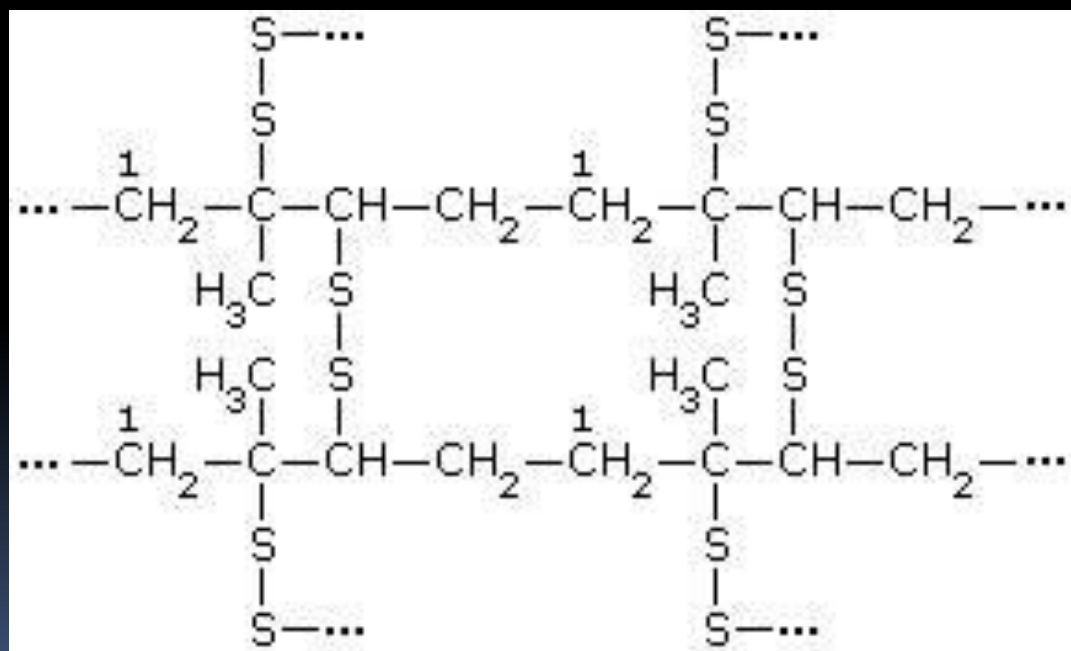
Застосування у медицині:





ШАМПУНЬ СУЛЬСЕНА





- Сірка потрапляє в ґрунт одночасно з розкладанням білків та інших органічних речовин у формі сірководню - отруйного для рослин газу. Це з'єднання переходить у два етапи в сірчану кислоту під впливом бактерій роду *Sulfomonas*, *Tiobacterium*. Спочатку сірководень окислюється і утворюється вільна сірка, потім в присутності кисню і води утворюється сірчана кислота, яка сприяє розчиненню основ. Кількість сірчаної кислоти, що утворюється за вегетаційний період, може становити 200-250 кг/га. В анаеробних умовах солі сірчаної кислоти знову відновлюються до сірководню.