

Комунальний Заклад Нікопольської Середньої Загальноосвітньої Школи

I- III ступенів №4

## Характеристика хімічного елемента Hg

Виконала Інеса Сафонова – учениця 8-го класу

Меркурій

Порядковий номер 80

Атомна маса 200,58 а.о.м.

Група 12, період 6.

Метал

Вищі сполуки з Оксигеном RO

Вищих сполук з Гідрогеном немає

Заряд ядра – +80, кількість протонів – 80, електронів – 80, нейтронів – 119

У земній корі ртуть переважно розсіяна. Ртуть отримують з ртутних, ртутно-стибієвих,

ртутно-арсенових і ртутно-золотих руд, а також попутно з поліметалічних, вольфрамових і олов'яних. Відомо 20 мінералів ртуті, але промислове значення мають

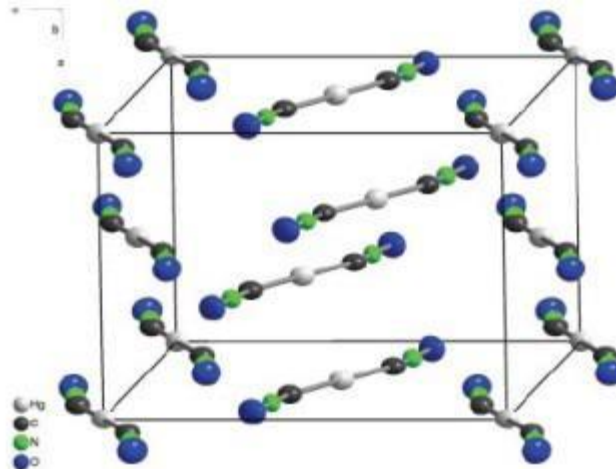
кіновар  $\text{HgS}$  (86,2 %), метацинабарит  $\text{HgS}$  (86,2 %), ртуть самородна  $\text{Hg}$ , блякла руда —

шватцит  $(\text{Hg,Cu})_{12} \cdot \text{Sb}_4 \text{S}_{13}$  (17 %), лівінгстоніт  $\text{HgSb}_4 \text{S}_7$  (22 %), кордероїд  $\text{Hg}_3 \text{S}_2 \text{Cl}_2$  (82 %) і каломель  $\text{Hg}_2 \text{Cl}_2$  (85 %), а також тиманіт ( $\text{HgSe}$ ), колорадоїт ( $\text{HgTe}$ ) і ін.

Ртуть отримують обпалюванням мінералів кіноварі  $\text{HgS}$  або лівінгстоніту  $\text{HgSb}_4 \text{S}_8$ .

Цей спосіб застосовували ще алхіміки в давнину. Рівняння реакції горіння кіноварі. При

виділенні сполук ртуті з багатих руд або концентратів, для відновлення можна використовувати вапно або залізні ошурки.



Завдяки унікальним властивостям ртуть застосовується в металургії, хімічній промисловості, гальванічних елементах, гальванотехніці, медицині, сільському господарстві та багатьох інших галузях.

5 найпоширеніших речей, що містять ртуть  
Градусник (ртутний термометр).

Енергозберігаюча лампа (люмінесцентна лампа).

Батарейки. Серед токсичних і небезпечних елементів в батарейках є і ртуть також свинець, кадмій, нікель, цинкі луги.

Мило і креми. Ртуть там використовується для освітлення шкіри.

Барометри. У цих приладах, які використовують для вимірювання тиску повітря, теж є ртуть.

