

Хімія 7 клас

Розділ 2. ВІД ХІМІЧНИХ ЕЛЕМЕНТІВ ДО ХІМІЧНИХ СПОЛУК

Теми для самостійного опрацювання до 20 грудня 2024 року:

1. Первинні відомості про будову атома: ядро та електрони. Хімічний елемент.
2. Періодична система хімічних елементів
3. Металічні та неметалічні елементи.
4. Прості речовини: метали та неметали
5. Хімічні формули. Складні речовини

Очікувані результати навчання

- ✓ Порівняння фізичних властивостей металів і неметалів (на прикладі заліза, алюмінію, міді, цинку тощо, а також сірки, графіту, броду (фото, відеофрагменти тощо))
- ✓ Моделювання «Будова атомів хімічних елементів» (створення 2D- і 3D-моделей).
- ✓ Запис хімічних формул за моделями молекул і моделювання молекул за хімічними формулами.

Робота з інформацією.

- Будова атома.
- Хімічні елементи — абетка сучасної хімічної мови. Назви й символи хімічних елементів. Як з'являються назви хімічних елементів?
- Про що можна дізнатися з Періодичної системи хімічних елементів?
- Хімічна мова: хімічна формула як спосіб запису складу речовини.

Створення лепбука «Хронологія та історія відкриття хімічних елементів»,

Контроль знань – комплексна підсумкова робота.