

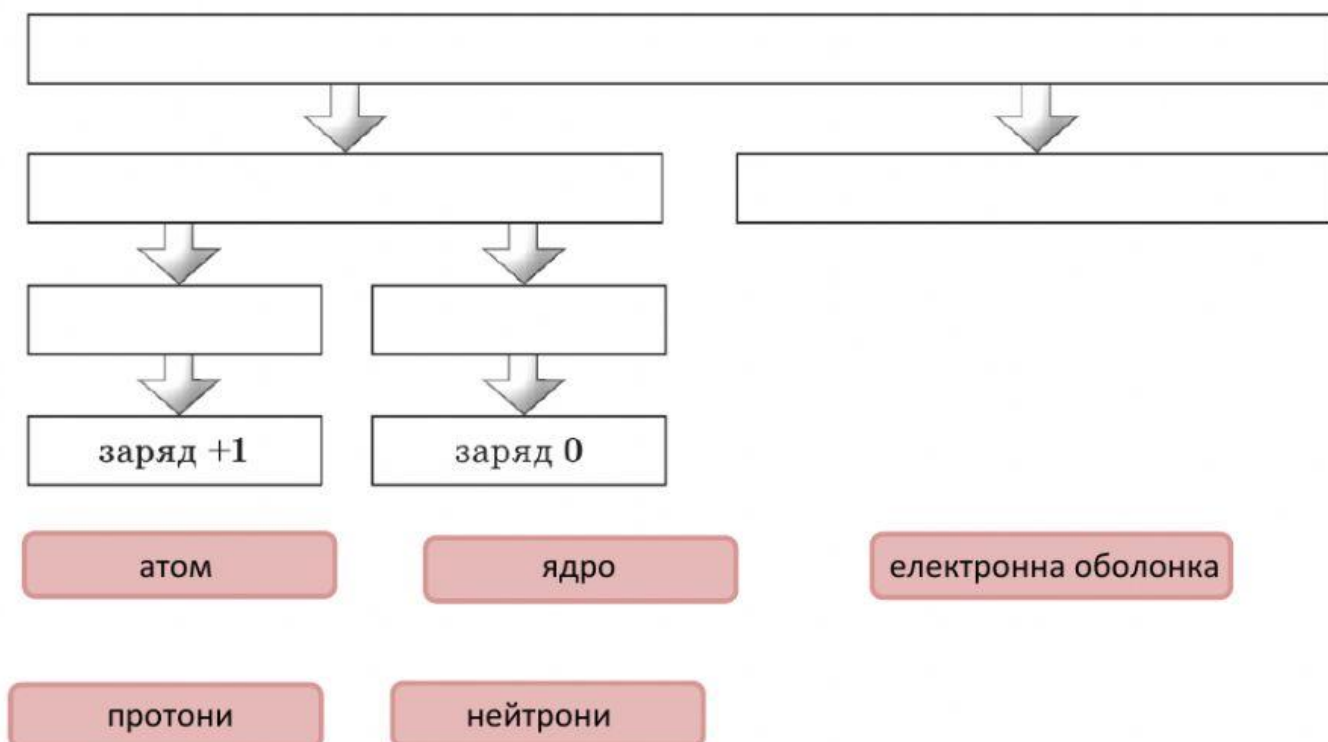
Прізвище та ім'я: _____

Тема: ПЕРІОДИЧНИЙ ЗАКОН І ПЕРІОДИЧНА СИСТЕМА ХІМІЧНИХ ЕЛЕМЕНТІВ Д.І.МЕНДЕЛЄВА

1. Опрацюйте § 1 підручника.

2. Виконайте завдання:

① Заповніть схему будови атома (просто пересуньте складові атома (під схемою) у відповідні пусті комірки):



② Дайте відповіді на запитання:

1. Періоди поділяються на... та
2. Групи поділяються на підгрупи: ... та
3. Як змінюються металічні властивості у періодах зі збільшенням їх відносних атомних мас?
4. Як змінюються неметалічні властивості у головних підгрупах зі збільшенням їх відносних атомних мас?

5. Розташуйте елементи за порядком посилення неметалічних властивостей:

а) Si S Cl P Al

--	--	--	--	--

б) Sn C Si Pb

--	--	--	--

6. Розташуйте елементи за порядком посилення металічних властивостей:

а) Ba Mg Sr Ca Ra

--	--	--	--	--

б) B O Be Li C

--	--	--	--	--

7. Розрахуйте кількість протонів та нейтронів у ядрах атомів Натрію, Фосфору та Мангану.

Хімічний елемент	Нуклонне число	$N(p^+)$	$N(e^-)$	$N(n^0)$
Na	23			
P	31			
Mn	55			

③ Оберіть правильну відповідь:

Періодична система є ...

Періодична система складається з ... та ...

Періоди є ... та ...

Група – це стовпчик ...

Група поділяється на дві підгрупи: ... та ...

У періодах зі збільшенням відносної атомної маси (зліва направо) неметалічні властивості ...

У групах зі збільшенням відносної атомної маси (зверху вниз) металічні властивості ...

Валентність у вищих оксидах елементів у періодах зліва направо ...

Валентність у сполуках неметалів з Гідроеном у періодах зліва направо ...

Щоб розрахувати кількість нейтронів, потрібно від ... відняти ...