

Варіант 1	Варіант 2
<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Що таке періодичність...</li> <li>2. Горизонтальний ряд елементів, що починається лужним металом і закінчується інертним газом - це...</li> <li>3. Вкажіть кількість малих періодів у ПС.....</li> <li>4. Нітроген знаходиться у .....</li> <li>5. Алюміній знаходиться у .....</li> <li>6. Відносна атомна маса Арсену.....</li> <li>7. Вкажіть елементи побічної підгрупи IV групи.....</li> <li>8. Найменша хімічно неподільна електронейтральна частинка речовини...</li> <li>9. Вид атомів з однаковим протонним числом -це ...</li> <li>10. В ядрі атома знаходяться.....і.....</li> <li>11. Частинку з зарядом +1 та масою 1 називають...</li> <li>12. Навколо ядра атома рухаються ...</li> <li>13. Заряд ядра атома дорівнює....</li> <li>14. Кількість нейтронів у ядрі дорівнює...</li> <li>15. Вкажіть кількість електронів у атомі Карбону.....</li> <li>16. Визначте елемент, який має 22 протони.....</li> <li>17. Визначте елемент, який має 28 електронів.....</li> <li>18. Визначте елемент, який має заряд ядра атома +48.....</li> <li>19. Визначте скільки нейтронів містить атом Феруму, Германію</li> <li>20. Запишіть будову атомів Сульфуру, Бору, Неону, Магнію</li> </ol>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Як називають елементи з порядковими номерами 26-28 ...</li> <li>2. Скандій знаходиться у .....</li> <li>3. Бром знаходиться у .....</li> <li>4. Відносна атомна маса Стибію.....</li> <li>5. Відносна атомна маса Телуру...</li> <li>6. 12 хімічний елемент періодичної системи...</li> <li>7. Вкажіть елементи побічної підгрупи IV групи.....</li> <li>8. Вкажіть кількість великих періодів у ПС.....</li> <li>9. Вкажіть частинки, які знаходяться у ядрі атома.....</li> <li>10. Столпчик , який містить елементи з подібними властивостями це-</li> <li>11. Атом з певним числом протонів і нейтронів у ядрі називають...</li> <li>12. Частинку з зарядом 0 та масою 1 називають...</li> <li>13. Кількість протонів у ядрі визначається за....</li> <li>14. Кількість електронів визначається за.....</li> <li>15. Вкажіть кількість електронів у атомі Сульфуру..</li> <li>16. Визначте елемент, який має 17 протонів.....</li> <li>17. Визначте елемент, який має 35 електронів.....</li> <li>18. Визначте елемент, який має заряд ядра атома +33.....</li> <li>19. Визначте скільки нейтронів містить атом Хрому, Цирконію</li> <li>20. Запишіть будову атомів Хлору, Нітрогену Натрію, Аргону</li> </ol>
<p>Здійсніть перетворення <math>P \rightarrow P_2O_5 \rightarrow H_3PO_4</math></p>	<p>Здійсніть перетворення <math>Na \rightarrow Na_2O \rightarrow NaOH</math></p>