

<i>I варіант</i>	<i>II варіант</i>
<p>1. Вищий оксид елемента з протонним числом 15 має властивості: а) основні б) кислотні в) амфотерні</p> <p>2. Вкажіть протонні числа елементів, що мають однакову кількість електронів на зовнішньому рівні: а) 5 б) 21 в) 6 г) 7 д) 14 е) 8</p> <p>3. В головних підгрупах зверху вниз неметалічні властивості: а) посилюються б) не змінюються в) послаблюються</p> <p>4. Які пари елементів мають подібні властивості: а) N і I б) S і P в) Si і Ge</p> <p>5. Розташуйте елементи по зростанню радіуса атома: а) Na б) Cs в) K г) Li</p> <p>6. В періодах справа наліво неметалічні властивості: а) посилюються б) не змінюються в) послаблюються</p> <p>7. Які властивості має даний хімічний елемент $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$: а) основні б) кислотні в) амфотерні</p> <p>8. Номер періода вказує на.....</p> <p>9. Протонне число вказує на.....</p> <p>10. Запишіть вищий оксид елемента з протонним числом 12, сполуку яка йому відповідає та зазначте їх характер.</p>	<p>1. Вищий оксид елемента з протонним числом 11 має властивості: а) основні б) кислотні в) амфотерні</p> <p>2. У періодах зліва направо металічні властивості: а) посилюються б) послаблюються в) не змінюються</p> <p>3. Елементи, у яких на зовнішньому рівні 4 електрони, мають протонні числа: а) 5 б) 22 в) 32 г) 82</p> <p>4. Які пари хімічних елементів мають найбільш подібні властивості: а) Na і Mg б) Ti і C в) Br і Cl</p> <p>5. Розташуйте елементи по зменшенню радіуса атома: а) B б) O в) C г) N</p> <p>6. В головних підгрупах внизу вверх металічні властивості: а) посилюються б) не змінюються в) послаблюються</p> <p>7. Які властивості має даний хімічний елемент $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$: а) основні б) кислотні в) амфотерні</p> <p>8. Номер групи вказує на</p> <p>9. Нуклонне число вказує на.....</p> <p>10. Запишіть вищий оксид елемента з протонним числом 6, сполуку яка йому відповідає та зазначте їх характер.</p>
<p>Дайте характеристику властивостей елементів з протонними числами 16 та 11 за положенням у періодичній системі та будовою атома.</p>	<p>Дайте характеристику властивостей елементів з протонними числами 12 та 15 за положенням у періодичній системі та будовою атома..</p>