**11 клас**

**Контрольна робота №2**

**І - ІІ рівень**

1. Установіть відповідність. *(2,5 бали)*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1. атом – це … |  | А. сумарна кількість протонів і нейтронів у ядрі |
| 2. нуклонне число – це … | Б. здатність атома утворювати певну кількість хімічних (ковалентних) зв’язків |
| 3. хімічний зв’язок – це … | В. зв’язок, що виникає за рахунок утворення спільних електронних пар |
| 4. йонний зв’язок – це … | Г. вид атомів із певним зарядом ядра |
| 5. орбіталь – це … | Д. частина простору навколо ядра, де, найімовірніше, перебувають електрони |
| 6. ступінь окиснення – це … | Е. сполучення найменших частинок речовини |
| 7. ковалентний зв’язок– це … | Ж. умовний заряд атома, який виникає, якщо повністю змістити електронні пари ковалентних полярних зв’язків до більш електронегативного атома |
| 8. хімічний елемент – це … | И. зв’язок між йонами |
| 9. валентність – це … | К. найменша електронейтральна частинка речовини, яка складається із позитивно зарядженого ядра і негативно заряджених електронів, що обертаються навколо ядра |
| 10. водневий зв’язок – це … | Л. електростатична взаємодія між молекулами за участю атомів Гідрогену |

**ІІІ рівень**

2. Атом елемента має на 2 електрони більше, ніж йон Калію. Назвіть невідомий елемент. Складіть електронну та графічну формули його атома. *(3,5 бали)*

**ІV рівень**

3. Виведіть молекулярну формулу вуглеводню, який містить масові частки:

W (С)=81,8%, W (Н)=18,2%. Відносна густина пари невідомої речовини за воднем Н2 становить 22. *(6 бали)*