|  |
| --- |
| 9 класс\_Тест «Строение атома. Периодический закон». |
| Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . . . . . . . класс . . . . . |
| Вариант 1 | Вариант 2 |
| 1. Число нейтронов в атоме $\frac{31}{}P:$
 | 1. Число протонов в атоме $\frac{31}{}P:$
 |
| А)31 | Б)16 | В)15 | Г)14 | А)15 | Б)16 | В)31 | Г)14 |
| 1. Число электронов на внешнем энергетическом уровне атома аргона равно:
 | 1. Число протонов, нейтронов и электронов в атоме Be равно:
 |
| А)18 | Б)6 | В)4 | Г)8 | А)9,4,5 | Б)4,5,4 | В)4,4,5 | Г)9,5,4 |
| 1. Среди перечисленных х.э. с максимальным радиусом атома-это:
 | 1. Среди перечисленных х.э. с минимальным радиусом атома-это:
 |
| А)неон | Б)алюминий | В)калий | Г)кальций | А)алюминий | Б)бор | В)калий | Г)неон |
| 1. Наиболее ярко металлические свойства выражены у элемента (объясните):
 | 1. Наиболее ярко неметаллические свойства выражены у элемента (объясните):
 |
| А)Rb | Б)Li | В)Mg | Г)Ca | А)F | Б)S | В)O | Г)N |
| 5. Металлические свойства плавно возрастают в ряду (объясните): | 5. Неметаллические свойства плавно убывают в ряду (объясните): |
| А)Ba, Li, Cs, Mg | А)N, S, Br, Cl |
| Б)Al, Mg, Ca, K | Б)O, S, Se, Te |
| В)Li, Cs, Mg, Ba | В)Se, I, S, O |
| Г)Na, Mg, Li, Al | Г)N, P, O, F |

|  |
| --- |
| 9 класс\_Тест «Строение атома. Периодический закон». |
| Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . . . . . . . класс . . . . . |
| Вариант 1 | Вариант 2 |
| 1. Число нейтронов в атоме $\frac{31}{}P:$
 | 1. Число протонов в атоме $\frac{31}{}P:$
 |
| А)31 | Б)16 | В)15 | Г)14 | А)15 | Б)16 | В)31 | Г)14 |
| 1. Число электронов на внешнем энергетическом уровне атома аргона равно:
 | 1. Число протонов, нейтронов и электронов в атоме Be равно:
 |
| А)18 | Б)6 | В)4 | Г)8 | А)9,4,5 | Б)4,5,4 | В)4,4,5 | Г)9,5,4 |
| 1. Среди перечисленных х.э. с максимальным радиусом атома-это:
 | 1. Среди перечисленных х.э. с минимальным радиусом атома-это:
 |
| А)неон | Б)алюминий | В)калий | Г)кальций | А)алюминий | Б)бор | В)калий | Г)неон |
| 1. Наиболее ярко металлические свойства выражены у элемента (объясните):
 | 1. Наиболее ярко неметаллические свойства выражены у элемента (объясните):
 |
| А)Rb | Б)Li | В)Mg | Г)Ca | А)F | Б)S | В)O | Г)N |
| 5. Металлические свойства плавно возрастают в ряду (объясните): | 5. Неметаллические свойства плавно убывают в ряду (объясните): |
| А)Ba, Li, Cs, Mg | А)N, S, Br, Cl |
| Б)Al, Mg, Ca, K | Б)O, S, Se, Te |
| В)Li, Cs, Mg, Ba | В)Se, I, S, O |
| Г)Na, Mg, Li, Al | Г)N, P, O, F |