Диктант по теме

«Периодический закон и периодическая система химических элементов»

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Вариант 1 | | Вариант 2 | |
| 1 | Атомы благородных газов имеют завершенный внешний слой | 1 | В периодах слева направо усиливаются металлические свойства |
| 2 | Радиусы атомов в периодах слева направо увеличиваются | 2 | Элементы одной группы обладают сходными свойствами |
| 3 | В группах сверху вниз увеличивается электроотрицательность атомов | 3 | Свойства элементов в периоде изменяются от инертного газа до щелочного металла |
| 4 | Номер группы, как правило, показывает высшую валентность элемента | 4 | Атомный номер элемента соответствует его относительной атомной массе |
| 5 | Для элементов одного периода одинаковым является число электронных слоев | 5 | Элементы в ПС располагаются в порядке возрастания радиусов их атомов |
| 6 | В периодах слева направо увеличивается неметаллические свойства | 6 | Малые периоды включают элементы только групп А |
| 7 | Галогены являются типичными неметаллами | 7 | Элементы одного периода отличаются числом электронных слоев |
| 8 | Металлы расположены в основном в правом верхнем углу ПС | 8 | Неметаллы могут быть жидкими, твердыми, газообразными |
| 9 | Все металлы на внешнем энергетическом уровне содержат 2 электрона | 9 | Свойства элементов с ростом зарядов ядер их атомов изменяются периодически |
| 10 | Число электронов на внешнем слое в атомах изменяется периодически | 10 | Неметаллические свойства в группах сверху вниз усиливаются |
| 11 | В группах сверху вниз ослабевают металлические свойства | 11 | Число электронов в атоме соответствует номеру периода |
| 12 | Элементы в ПС располагаются в порядке возрастания зарядов ядер их атомов | 12 | Элементы одной группы различаются числом электронных слоев |
| 13 | В группах сверху вниз нарастает основный характер высших оксидов и гидроксидов | 13 | Радиусы атомов в группах сверху вниз уменьшаются |
| 14 | Свойства элементов в периоде изменяются от щелочного металла до инертного газа | 14 | Атомы благородных газов имеют незавершенный внешний слой |
| 15 | По номеру периода можно предсказать число электронных слоев | 15 | Высшая валентность большинства элементов равна номеру группы |
| 16 | В таблице указана средняя относительная атомная масса элемента | 16 | Атомный номер элемента равен числу протонов и электронов в атоме |
| 17 | Высшая валентность большинства элементов равна номеру периода | 17 | В периодах слева направо электроотрицательность атомов увеличивается |
| 18 | В каждой группе атомов металлов больше, чем атомов неметаллов | 18 | В группах А расположены элементы больших периодов |
| 19 | По номеру периода можно предсказать формулу высшего оксида | 19 | В периодах слева направо усиливается кислотный характер оксидов и гидроксидов |
| 20 | Для неметаллов характерны летучие водородные соединения | 20 | Щелочные металлы расположены в 1 периоде |