8 класс Лесниченко Галина Васильевна химия

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Тема урока | Электронный ресурс | Печатный ресурс | | Форма проверки |
| 19.05 | Повторение и обобщение по теме «Строение вещества. Химическая связь» | <https://yandex.ru/video/preview/?filmId=9451345219989331342&text=%D1%83%D1%80%D0%BE%D0%BA%20%D1%85%D0%B8%D0%BC%D0%B8%208%D0%9F%D0%BE%D0%B2%D1%82%D0%BE%D1%80%D0%B5%D0%BD%D0%B8%D0%B5%20%D0%B8%20%D0%BE%D0%B1%D0%BE%D0%B1%D1%89%D0%B5%D0%BD%D0%B8%D0%B5%20%D0%BF%D0%BE%20%D1%82%D0%B5%D0%BC%D0%B5%20%C2%AB%D0%A1%D1%82%D1%80%D0%BE%D0%B5%D0%BD%D0%B8%D0%B5%20%D0%B2%D0%B5%D1%89%D0%B5%D1%81%D1%82%D0%B2%D0%B0.%20%D0%A5%D0%B8%D0%BC%D0%B8%D1%87%D0%B5%D1%81%D0%BA%D0%B0%D1%8F%20%D1%81%D0%B2%D1%8F%D0%B7%D1%8C%C2%BB&path=wizard&parent-reqid=1589626204220676-275180808427618246232156-production-app-host-sas-web-yp-1&redircnt=1589626221.1>  3 мин | Учебник § 56-57  Цель: повторить и систематизировать знания, подготовиться к контрольной работе  Вспомните:  1)Строение атома;  1. Определите элемент со схемой распределения электронов в атоме 2, 8, 4:  а) Mg; б) Si; в) Cl; г) S.  2. Максимальное число электронов на третьем энергетическом уровне:  а) 14; б) 18; в) 8; г) 24.  3. Орбитали, имеющие сферическую форму, называют:  а) *s*-орбиталями; б) *p*-орбиталями;  в) *d*-орбиталями; г) *f*-орбиталями.  4. Максимальное число электронов на *р*-орбиталях:  а) 2; б) 6; в) 10; г) 14.  5. Укажите химический элемент, атомы которого имеют электронную формулу  1*s*22*s*22*p*63*s*23*p*1:  а) Na; б) P; в) Al; г) Ar.  6. Сколько орбиталей в атоме водорода, на которых находятся электроны?  а) 1; б) 2; в) 3; г) 4.  7. Атом какого химического элемента содержит три протона?  а) B; б) P; в) Al; г) Li.  8. Атом какого химического элемента имеет заряд ядра +22?  а) Na; б) P; в) О; г) Ti.  9. Число нейтронов в атоме марганца равно:  а) 25; б) 29; в) 30; г) 55.  10. Количество неспаренных электронов в атоме серы равно:  а) 1; б) 2; в) 3; г) 4.   1. )Виды химических связей.   1. Между одинаковыми неметаллами образуется связь  1) ионная 2)водородная  3) ковалентная неполярная 4) ковалентная полярная  2. Ионная связь имеется в соединении  1) Н2S04 2) СuS04 3) СС14 4) HОН  3. Ионной связи нет в соединении  1) Н202 2) Na20 3) NH4С1 4) NаОН  4. Укажите неполярную молекулу с полярными ковалентными связями  1) НСТ 2) ВF3 3) С12 4) H2О2 | | WhatsApp,  электронная почта |
| 21.05 | **Контрольная работа №4**  по темам «Периодический закон Д. И. Менделеева», «Строение  атома», «Строение вещества». |  | **Контрольная работа №4**  по темам «Периодический закон Д. И. Менделеева», «Строение  атома», «Строение вещества». |  | WhatsApp,  электронная почта |