ПЯТНИЦА 4.02.2022

**1.Английский язык**

Урок3. Упр 8 стр, 19 выполнить упр, согласно заданию, прочесть на аудио, 2 мин на сообщение

sbratashova@bk.ru

**2.Литература**

Письменно ответить на вопросы по ершалаимским главам (смотреть в д.з. в электронном дневнике

1.Почему Понтий Пилат отдал приказ казнить Иешуа Га-Ноцри!

2. Как изменился Пилат после казни Иешуа?

3. Как Пилат был наказан и почему прощён Иешуа?

**3.ОБЖ**

**рэш урок 3(10 класс) выполнить задания**

**oval.2011@mail.ru**

**4.Био**

**04.02.2022 – биология, задания для 11б класса.**
Учитель Ефремова Т.Ю. (эл. почта: tyu_efremova@mail.ru )

Тема: ***Люди современного типа.***

Внимательно прочитайте §§ 21 - 23 «Предки человека», «Первые представители рода Homo», «Современные люди», «Появление человека разумного».

Письменно в тетради выполните задание:

1. Заполните таблицу «Этапы развития человека»

| Гоминиды | Исторический возраст | Особенности внешнего строения | Орудия труда | Образ жизни |
|---|---|---|---|---|
| Австралопитеки | | | | |
| Древнейшие люди | | | | |
| Древние люди | | | | |
| Современные люди | | | | |

**5.Хим** bushina_6161@mail.ru

**Химия.** Выполнить к/р на отдельном листочке, который потом сдадите. Ответы высылаем на почту. 1вариант: фамилии на А-О, 2 вариант на П-Я

**Контрольная работа по разделу «Теоретические основы химии»**
**ВАРИАНТ 1**

**ЧАСТЬ А** ***При выполнении заданий этой части (А1- А12) выберите только один из четырёх предложенных вариантов ответа.***

***А 1. Укажите номер периода и группы, в которых расположен углерод*** 1) II, IV 2) IV, II 3) V, II 4) II, III

***А 2.Общее количество электронов в атоме серы*** 1) 6 2) 4 3) 32 4) 16

***А 3.Заряд ядра атома калия и его относительная атомная масса:***
1) +39; 19 2) + 19; 39 3) 4; + 19 4) 1; + 39 + 19; 39

***А 4. Для металлов характерна способность***
1) отдавать электроны; 2) принимать электроны; 3) притягивать электроны;

4) принимать и отдавать электроны

***А5. В ряду Na →Mg→ Al способность металла отдавать электроны***
1) возрастает; 2) ослабевает; 3) не изменяется; 4) изменяется периодически

***А 6. Распределение электронов в атоме натрия*** 1) 2,8,2 2) 2,8,1 3) 1,8,2 4) 2,8,18,1

***А 7. В каком ряду находятся только металлы:***1) S,O,N,Mg 2) N, O, F, Ca 3) Fe, Cu, Na, H 4) Na,K,Cu, Ca

***А8. Выберите соединение с ковалентной неполярной связью*** 1) $H_2O$ 2) NaCl 3) $Cl_2$ 4) NaOH

***А 9. Укажите вещество, которое в твердом состоянии имеет атомную кристаллическую решетку*** 1) хлорид натрия 2) сахар 3) алмаз 4) вода

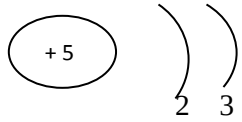
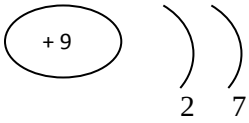
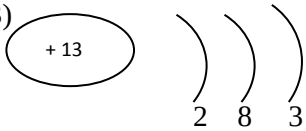
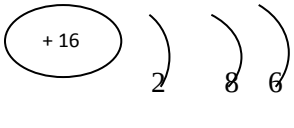
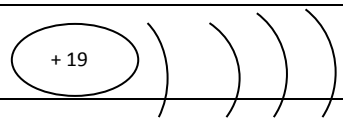
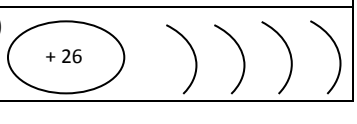
***А 10. Прочитайте внимательно утверждения: 1.Электролиты – это вещества, которые в растворах и расплавах проводят электрический ток. 2.Катионы – это отрицательно заряженные частицы. Выберите правильный ответ из предложенных ниже:***ь1) оба утверждения верны; 2) верно только первое утверждение; 3) верно только второе утверждение; 4) оба утверждения не верны

***А 11. Реакция, уравнение которой $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ является реакцией***
1) соединения; 2) разложения; 3) замещения; 4) обмена.

***А 12.Раствор серной кислоты случайно попал на руки и одежду. Выберите из предложенных ниже, правильный способ оказания помощи пострадавшему:***
1) промыть руки и ткань струей воды и обработать раствором борной или 1% раствором уксусной кислоты; 2) промыть руки и ткань струей воды и обработать раствором пищевой соды;
3) вытереть руки и пятно на одежде сухой тканью и обработать раствором аммиака;
4) вытереть руки и одежду насухо и обработать раствором уксусной кислоты.

**Часть В**

**В 1.*Установите соответствие между названием химического элемента и схемой строения его атома***

| НАЗВАНИЕ ХИМИЧЕСКОГО ЭЛЕМЕНТА | СХЕМА СТРОЕНИЯ АТОМА | |
|---|---|---|
| А) калий<br>Б) фтор<br>В) железо<br>Г) алюминий | 1)  | 2)  |
| | 3)  | 4)  |
| | 5)  | 6)  |

| | | |
|---|---|---|
| | 2 8 8 1 | 2 8 14 2 |

**В 2.*Установите соответствие между названием вещества и типом химической связи в нём (цифры могут повторяться):***

| ТИП ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ | НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА |
|---|---|
| **А) ионная** | **1) аммиак 2) бромид калия** |
| **Б) ковалентная полярная** | **3) азот 4) железо** |
| **В) ковалентная неполярная** | **5) водород 6) сульфид натрия** |
| **Г) металлическая** | |

**В 3.** 20 г сахара растворили в 100 г воды. Массовая доля сахара в полученном растворе равна _____ %. (Ответ запишите с точностью до целых)

**Контрольная работа по разделу «Теоретические основы химии»**

**ВАРИАНТ 2**

**ЧАСТЬ А** ***При выполнении заданий этой части (А1- А12) выберите только один из четырёх предложенных вариантов ответа.***

***А 1. Укажите номер периода и группы, в которых расположен калий*** 1) I, IV 2) IV, I 3) V, II 4) II, III

***А 2.Общее количество электронов в атоме фосфора*** 1) 5 2) 31 3) 15 4) 16

***А 3.Заряд ядра атома серы и его относительная атомная масса:***1) + 16; 32 2) +32; 16 3) 6; + 32 4) 3; + 32

***А 4. В периодах слева направо металлические свойства химических элементов***
1) уменьшаются 2) увеличиваются 3) не изменяются 4) изменяются периодически

***А5. В ряду P →S→ Cl способность неметалла принимать электроны***
1) возрастает; 2) ослабевает; 3) не изменяется; 4) изменяется периодически

***А 6. Распределение электронов в атоме хлора*** 1) 2,8,2 2) 2,8,7 ) 7,8,2 4) 2,8,18,1

***А 7. В каком ряду находятся только неметаллы:*** 1) S,O,N Mg 2) N,O,F,H 3) Fe,Cu,Na,H 4) Na,K,Cu,Ca

***А8. Выберите соединение с ионной связью*** 1) $H_2O$ 2) NaCl 3) $Cl_2$ 4) Fe

***А 9. Укажите вещество, которое в твердом состоянии имеет молекулярную кристаллическую решетку*** 1) хлорид натрия 2) гидроксид калия 3) алмаз 4) вода

***А 10. Прочитайте внимательно утверждения:***

***1.Электролитическая диссоциация – это процесс распада электролита на ионы в растворах и расплавах. 2.Анионы – это отрицательно заряженные частицы.***

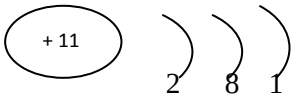
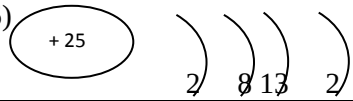
***Выберите правильный ответ из предложенных ниже:*** 1) оба утверждения верны; 2) верно только первое утверждение; 3) верно только второе утверждение; 4) оба утверждения не верны

***А 11. Реакция, уравнение которой $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ является реакцией***
1) соединения; 2) разложения; 3) замещения; 4) обмена.

***А 12.Раствор щелочи случайно попал на руки и одежду. Выберите из предложенных ниже, правильный способ оказания помощи пострадавшему:***
1) промыть руки и ткань струей воды и обработать раствором борной или 1% раствором уксусной кислоты;
2) промыть руки и ткань струей воды и обработать раствором пищевой соды;
3) вытереть руки и пятно на одежде сухой тканью и обработать раствором аммиака;
4) вытереть руки и одежду насухо и обработать раствором уксусной кислоты.

**Часть В В 1.** ***Установите соответствие между названием химического элемента и схемой строения его атома***

| НАЗВАНИЕ ХИМИЧЕСКОГО ЭЛЕМЕНТА | СХЕМА СТРОЕНИЯ АТОМА | |
|---|---|---|
| А) фосфор<br>Б) углерод<br>В) марганец<br>Г) натрий | 1) + 6 2 4 | 2) + 8 2 6 |
| | 3) + 12 2 8 4 | 4) + 15 2 8 5 |

| | | |
|---|---|---|
| | 5)   | 6)   |

**В 2.** ***Установите соответствие между названием вещества и типом химической связи в нём (цифры могут повторяться):***

| ТИП ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ | НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА |
|---|---|
| **А) ионная** | **1) вода 2) хлорид натрия** |
| **Б) ковалентная полярная** | **3) кислород 4) алюминий** |
| **В) ковалентная неполярная** | **5) калий** |
| **Г) металлическая** | **6) гидроксид натрия** |

**В 3.** 25 г поваренной соли растворили в 165 г воды. Какова массовая доля растворенного вещества в растворе (в процентах)? (Запишите число с точностью до целых)