**Физика**  преподаватель Давыдова Л.Г.

( адрес dawidowa. liubov @yandex.ru)

**Группа № 6«Мастер по лесному хозяйству»**

преподаватель Давыдова Л.Г.

( адрес dawidowa. liubov @yandex.ru)

ТЕМА Проверочная работа «Радиоактивность. Состав атомного ядра».

1. Изменяется ли атом в результате радиоактивного распада?
2. атом не изменяется;
3. изменяется запас энергии атома, но атом остается атомом того же химического элемента;
4. атом изменяется, превращаясь в атом другого химического элемента;
5. в результате радиоактивного распада атом полностью исчезает.
6. Какой заряд имеют α-частица, β-частица?
7. α-частица – отрицательный, β-частица – положительный;
8. α-частица – положительный, β-частица –отрицательный;
9. α- и  β-частица – положительный;
10. α- и  β-частица – отрицательный.
11. Что такое β-излучение?
12. поток положительных ионов водорода;
13. поток ионов гелия;
14. поток быстрых электронов;
15. поток квантов электромагнитного излучения высокой энергии.
16. Какое из трех α-, β- и γ- излучений не отклоняется магнитным полем?
17. α- излучение;   Б)  β- излучение;   В)  γ- излучение.
18. на одну клетку левее.

5.Из каких частиц состоят ядра атомов?

1. из протонов;
2. из нейтронов;
3. из протонов, нейтронов и электронов;
4. из протонов и нейтронов.

6.Что такое α-излучение?

1. поток положительных ионов водорода;
2. поток ионов гелия;
3. поток быстрых электронов;
4. поток квантов электромагнитного излучения высокой энергии.

7.Что такое γ-излучение?

1. поток положительных ионов водорода;
2. поток ионов гелия;
3. поток быстрых электронов;
4. поток квантов электромагнитного излучения высокой энергии.

8.Какой заряд имеют β-частица, γ-излучение?

1. β-частица – положительный, γ-излучение – отрицательный;
2. β-частица – отрицательный,  γ-излучение – не имеет заряда;
3. β-частица и  γ-излучение – отрицательный;
4. β-частица и  γ-излучение – положительный.

9.Сколько электронов содержится в электронной оболочке нейтрального атома, у которого ядро состоит из 6 протонов и 8 нейтронов?

А) 6;      Б) 8;     В) 2;    Г) 14.

10.Кто открыл явление радиоактивности?

А. М. Кюри;  
 Б. Дж. Томсон;  
 В. Беккерель;  
 Г. Э. Резерфорд

.

12. В атомном ядре содержится 25 протонов и 30 нейтронов. Каким положительным зарядом, выраженным в элементарных электрических зарядах +е, обладает это атомное ядро?

А. +5е;  
 Б. +30е;  
 В . +25е;  
 Г. 0.

13.. Сколько электронов содержится в электронной оболочке нейтрального атома, у которого ядро состоит из 6 протонов и 8 нейтронов?

А. 6;  
 Б. 8;  
 В. 2;  
 Г. 14.

14. Какие частицы из перечисленных ниже легче других способны проникать в атомное ядро и вызывать ядерные реакции?

А. электроны;  
 Б. нейтроны;  
 В.  https://fsd.videouroki.net/html/2018/05/16/v_5afb4cb4aaca0/99716193_2.png-частицы;  
 Г. все перечисленные в выше.

15. Массовое число – это:

А. число протонов в ядре;  
Б. число нейтронов в ядре;  
В. число электронов в электронной оболочке;  
Г. число нуклонов в ядре.

.

16.. Что одинаково у атомов разных изотопов одного химического элемента и что у них различно?

А. одинаковы заряды и массы атомных ядер, различны химические свойства атомов;  
Б. одинаковы заряды, различны массы ядер и химические свойства;  
В. одинаковы заряды ядер и химические свойства, различны массы ядер;  
Г. одинаковы массы ядер, различны химические свойства и заряды ядер.