

ТЕСТЫ ПО ХИМИИ (8 класс)

- Гидроксиды типичных металлов являются?
 - Основными;
 - Кислотными;
 - а и б.**
- Напишите формулы амфотерных гидроксидов, соответствующих следующим оксидам:
 - ZnO \Leftrightarrow _____;
 - BeO \Leftrightarrow _____;
 - Al₂O₃ \Leftrightarrow _____;
 - Cr₂O₃ \Leftrightarrow _____;
 - PbO \Leftrightarrow _____.
- Напишите одновалентные соединения хлора.
 - _____;
 - _____;
 - _____;
 - _____;
 - _____.
- Галогены образуют летучие гидриды?
 - с кислородом;
 - с водородом;
 - с азотом;
 - а и б.**
- Водные растворы гидридов являются?
 - кислотами;
 - щелочами;
 - солями;
 - оксидами.
- Галогены, образованные с металлом одновалентны?
 - в гидридах;
 - в солях;
 - в гидроксидах;
 - а и б.**
- Запишите уравнения реакций галогенов с алюминием?

_____.

8. С увеличением атомных масс элементов металлические свойства?
- а) усиливаются;
 - б) ослабевают;
 - в) в зависимости от соединения.
9. С увеличением атомных масс элементов валентность летучих водородных соединений?
- а) усиливается;
 - б) ослабевает;
 - в) в зависимости от соединения.
10. У гидроксидов элементов основные свойства?
- а) усиливаются;
 - б) ослабевают;
 - в) нейтрализуются.
11. Масса атома равна?
- а) сумме протонов и электронов;
 - б) сумме протонов и нейтронов;
 - в) сумме протонов, нейтронов и электронов.
12. Рассчитайте число протонов и нейтронов в ядре атомов следующих элементов:
- а) натрий;
 - б) фосфор;
 - в) аргон;
13. Запишите электронные формулы элементов с порядковым номером?
- а) 16 \Rightarrow _____;
 - б) 17 \Rightarrow _____;
 - в) 18 \Rightarrow _____;
 - г) 19 \Rightarrow _____.
14. В каких периодах находятся элементы побочных групп?
- а) в малых;
 - б) в больших;
 - в) **а и б.**
15. У атомов каких элементов четвертого периода преобладают нечетные числа электронов?
- а) у атомов металлов;
 - б) у атомов неметаллов;
 - в) **а и б.**
16. Кто из ученых выделил радиоактивные лучи в α -, β - и γ -лучи?
- а) Э. Резерфорд;
 - б) А. Беккерель;
 - в) Р. Уилард.

17. Кто доказал, что α -лучи являются ядрами атомов гелия?

- а) А. Беккерель;
- б) Р. Уилард;
- в) Э. Резерфорд.

18. Кто доказал, что β -лучи представляют собой поток электронов?

- а) Э. Резерфорд;
- б) А. Беккерель;
- в) Р. Уилард.

19. Кто из ученых доказал, что γ -лучи - это электромагнитные волны?

- а) Р. Уилард;
- б) А. Беккерель;
- в) Э. Резерфорд.

20. Что произойдет в результате α -распада атомов гелия?

21. Что произойдет с атомом плутония при распаде β -частиц?

22. Что происходит в результате падения электрона на ядро?

- а) масса ядра элемента не изменяется, а заряд увеличивается;
- б) масса ядра элемента изменяется;
- в) масса ядра элемента не изменяется, а заряд увеличивается на единицу.

23. Какой элемент получен бомбардировкой изотопа висмута α -частицами? Запишите уравнения реакции.

24. Определите число нейтронов в ядре атома бария, зная, что относительная атомная масса бария равна 137, а его порядковый номер - 56.

25. При облучении нейтронами изотопа железа выделяются протоны. Изотоп какого атома образуется при этом?

- а) марганец;
- б) магний;
- в) железо;
- г) кобальт.