

Итоговое тестирование по теме «Неметаллы»

Цель: обобщить и систематизировать знания учащихся о свойствах и применении неметаллов.

Ход урока:

Выберите правильный ответ.

1. Наиболее ярко выраженные неметаллические свойства проявляет:

- а) Si, б) C, в) Sn, г) Ge.

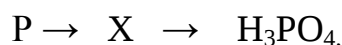
2. Химическая связь в молекуле аммиака:

- а) ионная, б) ковалентная полярная, в) металлическая, г) ковалентная неполярная.

3. Оксид азота (V) может взаимодействовать:

- а) с H_2O , б) H_2SO_4 , в) $NaOH$, г) CaO

4. Формула вещества, обозначенного X в схеме превращений веществ:



- а) PH_3 , б) P_2O_3 , в) P_2O_5 .

5. Оксид серы (IV) реагирует с обоими веществами пары:

- а) кислородом и водой, б) оксидами кальция и углерода (IV), в) медью и серной кислотой.

6. Электронная формула атома фосфора:

- а) $1s^2 2s^2 2p^3$, б) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$, в) $1s^2 2s^2 2p^5$, г) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$.

7. Высшая валентность азот проявляет в соединении:

- а) N_2O , б) NO , в) N_2O_3 , г) N_2O_5 .

8). Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции, схема которой $H_2S + O_2 \rightarrow H_2O + SO_2$ равен:

- а) 1, б) 2, в) 3, г) 4.

9) Электронная формула внешнего энергетического уровня атома Si :

- а) $3s^2 3p^2$, б) $3s^2 3p^4$, в) $4s^2 4p^2$, г) $4s^2 4p^4$.

10). В ряду химических элементов $P \rightarrow As \rightarrow Sb \rightarrow Bi$ металлические свойства:

- а) усиливаются, б) не изменяются, в) ослабевают, г) изменяются периодически.

11). При пропускании CO_2 через водный раствор карбоната натрия:

- а) образуется гидроксид натрия, б) выпадает осадок карбоната натрия, в) образуется гидрокарбонат натрия, г) образуется угольная кислота.

12). Оксид серы (VI) реагирует:

- а) с водой, б) азотной кислотой, в) кислородом, г) оксидом алюминия, д) гидроксидом калия.

13). Формула вещества с ковалентной неполярной связью:

- а) HCl , б) F_2 , в) Na_2O , г) H_2S .

14). Кремниевая кислота образуется при взаимодействии:

- а) кремния с водой, б) оксида кремния с водой, в) силиката натрия с соляной кислотой, г) оксида кремния со щелочью.