

Тематична проверка Алкални, халогенни елементи и съединенията им по Химия и ООС 7 клас

1. Натрият се съхранява под петрол, защото реагира с:

- а) водните пари от въздуха
- б) кислорода от въздуха
- в) азота от въздуха
- г) въглеродният диоксид от въздуха

2. В практиката натриевата основа се нарича:

- а) калцинирана сода б) сода каустик
- в) сода за хляб г) готварска сол

3. С кой ред вещества не взаимодейства калиевата основа ?

- а) H_2O , HCl , CO_2 б) CO_2 , HCl , Cl_2O_7
- в) CO_2 , HBr , Cl_2 г) HCl , HBr , Cl_2O_7

4. Строежът на простото вещество хлор е:

- а) атомен б) молекулен в) йонен г) кристален

5. Кое е веществото А в химичното уравнение?



- а) H_2 б) O_2 в) KOH г) H_2O

6. Кои вещества се получават при взаимодействие на калиева основа и солна киселина?

- а) KCl и H_2 б) KClO и KCl
- в) KCl и H_2O г) KClO и H_2O

7. В коя група всички вещества реагират с неметали?

- а) кислород, водород б) водород, метали
- в) водород, основни оксиди
- г) водород, киселини

8. Изчислете масовата част на разтвор на 20 g NaOH в 80 g вода.

- а) 0,2 б) 0,1 в) 80 г) 20

9. Кристали на солта А оцветяват пламъка в жълто, а разтворът ѝ образува бледожълта утайка със AgNO_3 . Солта А е:

- а) NaBr б) KCl в) KJ г) NaCl

10. Посочете вярното твърдение. *Хлорът*

- а) не е опасен за живите организми
- б) е газ, необходим за дишането
- в) поражда дихателната система
- г) няма практическо значение

11. При попадане на основи върху кожата мястото се:

- а) измива обилно с вода
- б) измива обилно с вода и сода бикарбонат
- в) измива обилно с вода и оцет
- г) почиства със спирт

12. Препаратът „Mr Muscle“ е течен гел за отпушване на сифони и канали. Съдържа натриев хидроксид.

12.1. Какъв индикатор ще използвате и как ще се промени цвета.....1т

Колко е рН?.....1т

12.3. Означете с уравнение получаването на натриевия хидроксид от съответното просто вещество.....2т

Макс. Бр точки 15

14-15т отличен 6

11 – 13т мн добър 5

8 -10г добър 4

5 -7т среден 3

Под 5 т слаб 2