

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

1. Кое от свойствата не се отнася за метала рубидий?

- а) сребристобял цвят
- б) блясък
- в) метал с голяма твърдост
- г) провежда ток и топлина

2. В практиката натриевият хлорид се нарича:

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

3. С кой ред вещества не взаимодействат основните оксиди?

- а) H_2O , HCl , CO_2
- б) CO_2 , HCl , Cl_2
- в) CO_2 , HBr , HNO_3
- г) H_2O , HBr , Cl_2O_7

4. Киселините не реагират с:

- а) вода
- б) основи
- в) основни оксиди
- г) метали

5. В кой ред са означени вещества, с които взаимодейства хлорът?

- а) H_2O , Na , O_2
- б) KOH , P , O_2
- в) H_2 , P , K
- г) H_2O , NaF , H_2

6. Сапун се получава при варене на мазнини и :

- а) KCl
- б) NaCl
- в) LiH
- г) NaOH

7. В кой ред са записани формулите на сода каустик и готварска сол?

- а) NaCl , Na_2O
- б) NaI , NaClO
- в) NaCl , NaOH
- г) KCl , KOH

8. Изчислете масовата част на разтвор на 25 g NaOH в 75 g вода.

- а) 0,25
- б) 0,3
- в) 25
- г) 75

9. Кристали на солта А оцветяват пламъка във виолетово, а разтворът ѝ образува жълта утайка със AgNO_3 . Солта А е:

- а) NaBr
- б) KCl
- в) KI
- г) NaCl

10. Какъв вид реакция е взаимодействието на натрий с вода?

- а) химично съединяване
- б) химично разлагане
- в) химично заместване
- г) неутрализация

11. Промяната на цвета на лакмуса в основи е правилно отбелязан в реда:

- а) червен, заради H^+
- б) червен, заради OH^-
- в) син, заради H^+
- г) син, заради OH^-

12. Попълнете данните за простото вещество йод.

Принадлежи къмелементи 0,5т

Формулата на простото вещество е0,5т

При нагряване.....1т

Изразете с уравнение взаимодействието му с водород.....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