

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

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

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

2. В практиката натриевата основа се нарича:

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

3. С кой ред вещества взаимодейства дикалиев оксид?

- а) H_2O , HCl , Br_2
- б) CO_2 , HCl , Cl_2
- в) CO_2 , HBr , Cl_2
- г) H_2O , HBr , Cl_2O_7

4. Водният разтвор на хлороводород се нарича:

- а) солна киселина
- б) хлорна киселина
- в) хипохлориста киселина
- г) натриев хлорид

5. Процесът неутрализация е означен на:

- а) $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- б) $\text{Na}_2\text{O} + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- в) $2\text{HClO} + \text{Na}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$
- г) $\text{HClO} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$

6. Хлорът не взаимодейства с:

- а) водород
- б) калий
- в) кислород
- г) вода

7. В кой ред Cl , Br и I са подредени правилно по нарастване на активността им?

- а) $\text{Cl} < \text{Br} < \text{I}$
- б) $\text{I} < \text{Br} < \text{Cl}$
- в) $\text{Br} < \text{I} < \text{Cl}$
- г) $\text{Br} < \text{Cl} < \text{I}$

8. Изчислете масовата част на разтвор на 10 g NaOH в 40 g вода.

- а) 0,2
- б) 0,1
- в) 10
- г) 20

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

- а) NaBr
- б) KCl
- в) LiI
- г) LiCl

10. Кои от наименованията са неправилно означени?

- а) Na_2O динатриев оксид
- б) KOH сода каустик
- в) NaCl готварска сол
- г) NaN натриев хидрид

11. Коя двойка вещества оцветява виолетовия лакмус в син?

- а) NaCl и Na_2O
- б) KOH и NaOH
- в) KCl и NaCl
- г) NaCl и NaN

12. Довършете възможното уравнение

....2т



12.2. Опишете признаците на реакцията.....1т

12.3. Какъв е видът на процеса?.....1т

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