

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

1. Кое е грешното твърдение?

- а) натрият е мек метал
- б) натрият е алкален метал
- в) калият е сребристобял метал
- г) калият е високотопим метал

2. В практиката натриевият хлорид се нарича:

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

3. С кой ред вещества взаимодействат основните оксиди?

- а)  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{CO}_2$
- б)  $\text{CO}_2$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{Cl}_2$
- в)  $\text{CO}_2$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{Cl}_2$
- г)  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{HBr}$ ,  $\text{Cl}_2$

4. Киселинните оксиди не реагират с:

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

5. Изчислете масовата част на разтвор, приготвен от 15g захар и 45g вода.

- а) 25%
- б) 0,3
- в) 60%
- г) 30%

6. Между кои двойки вещества НЯМА да протече взаимодействие?

- а)  $\text{KCl}$  и  $\text{AgNO}_3$
- б)  $\text{HCl}$  и  $\text{Cu}$
- в)  $\text{HClO}$  и  $\text{NaOH}$
- г)  $\text{Na}_2\text{O}$  и  $\text{CO}_2$

9. Кристали на солта А оцветяват пламъка в жълто, а разтворът ѝ образува бяла утайка със  $\text{AgNO}_3$ .

Солта А е:

- а)  $\text{NaBr}$
- б)  $\text{KCl}$
- в)  $\text{K}_2\text{S}$
- г)  $\text{NaCl}$

10. В коя група всички вещества реагират с неметали?

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

11. Кои частици участват в пастата за зъби и предпазват от кариес?

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

12. Йодидните йони имат голямо значение за нормалното функциониране на щитовидната жлеза. Като профилактика в детска и юношеска възраст се препоръчват таблетки калиев йодид. Той може да се получи например при взаимодействие на  $\text{KOH}$  и  $\text{HI}$ .

Означете процеса с уравнение .....1т

Как се нарича този процес?.....1т

Предложете поне още един начин на получаване от други вещества 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