

КЛУЧ СО ТОЧНИ ОДГОВОРИ

УТВРДУВАЊЕ НА МАТЕРИЈАТА ЗА ДОБИВАЊЕ СОЛИ

Што ќе научиш денеска!?

- Да набројуваш/објаснуваш како да се добијат некои вообичаени соли користејќи различни реакции;
- Да пишуваш општи равенки, текстуални равенки и равенки со хемиски формули и симболи за добивање на соли.

Размисли, одговори и објасни(напиши во тетратката)Провери дали точно си одговорил!

I. Заокружи го точниот одговор! Точните одговори се подвлечени!

1. Кој киселински остаток е присутен во азотна киселина?

а) NO₃ (-)

б) NH₄ (+)

в) OH (-)

г) CO₃ (2-)

2. Кои две супстанции може да реагираат за да се добие амониум хлорид?

а) Калиум хидроксид и азотна киселина

б) Амонијак и сулфурна киселина

в) Амониум хидроксид и хлороводородна киселина

г) Калиум хидроксид и хлороводородна киселина

3. Калциум карбонат + хлороводородна киселина → ...

а) Калциум хлорид + водород

б) Калциум хлорид + вода + јаглерод диоксид

в) Калциум хлорид + вода

г) Калциум хлорид + вода + водород

4. Со која од дадените реакции е можно да се добие сол ?

а) метал+ кислород

б) метален оксид+вода

в) метален оксид+база

г) метален оксид+неметален оксид

5. Која супстанца се добива како талог при реакција помеѓу калиум јодид и сребро нитрат?

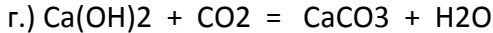
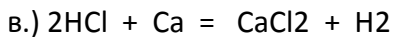
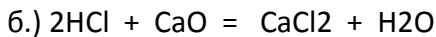
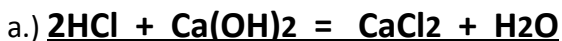
а) калиум нитрат

б) калиум хидроксид

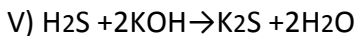
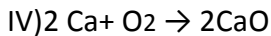
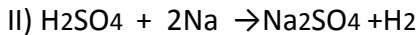
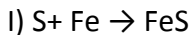
в) сребро хидроксид

г) сребро јодид

6. Која од дадените равенки претставува реакција на неутрализација:



10. Во кои од дадените реакции се добиваат соли? (Дополни и израмни)



а) I, III, IV

б) I, II и V

в) I, III, IV и V

г) во сите

II. Дополни ги речениците на празните линии, за да добиеш точен исказ:

а) Солите се соединенија составени од метал и киселински остаток и хемиската врска меѓу нив е јонска.

б) Формулата на јаглеродна киселина е H_2CO_3 , а нејзините соли се нарекуваат карбонати.

в) Калциум, стронциум и бариум сулфат се соединенија растворливи во вода.

г) При реакција за добивање на сол, за отстранување на талогот од реакционата смеса се применува постапката филтрација.

д) Кога меѓусебно реагираат бази и киселини се добиват продукти сол и вода, а самата реакција се нарекува реакција на неутрализација.