

1. Baze su jedinjenja koja nastaju reakcijom vode i _____ oksida.

Kiselih Baznih Neutralnih

2. Koji oksid gradi bazu NaOH?

Natrijum(I)-oksid Kalcijum(II)-oksid Azot(V)-oksid Cink(II)-oksid

3. Soli nastaju reakcijama baza sa _____ .

Vodom Bazom Kiselinama Ništa od navedenog

4. Koji valencioni broj ima litijum u LiOH?

II IV V I

5. Ako se u našoj čaši nalazi rastvor baze kakav će opseg pH vrednosti imati taj rastvor?

Veće od 7 Manje od 7 Jednako 7

6. Baze (hidroksidi) se sastoje od _____ i hidroksidne grupe.

Nemetala Metala Metaloida Plemenitih gasova

7. Koji od ponuđenih elemenata Periodnog Sistema grade baze?

K, Na, Ca S8, N2, C2 I2, Cl2, Br2

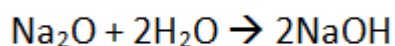
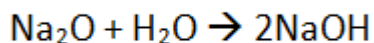
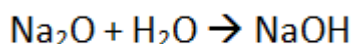
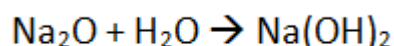
8. Od ponuđenih oksida, koji imaju mogućnost da grade baze u reakciji sa vodom?

Na2O CO2 CaO K2O NO

9. Baze boje crveni lakmus - papir u koju boju?

Plavu Zelenu Ljubičastu Ostaje ista boja (crvena)

10. Zaokružiti tačnu reakciju nastajanja natrijum-hidroksida



11. Kako možemo podeliti baze?

Po jačini (slabe i jake) Po težini (lake i teške) Po broju hidroksilnih grupa

12. OH- jon se naziva?

Hidrogeni jon Hidroidni jon Hidroksidni jon Hidronium jon

