**1. Soli su:**

 jonska jedinjenja

 kovalentna jedinjenja

**2. Izaberi tvrđenja koja se odnose na soli:**

čvrste supstance

 različita boja

 tečne i čvrste supstance

 gasovite supstance

 isključivo bela boja

**3. U sastav soli ulaze:**

 katjon metala i anjon kiselinskog ostatka

 katjon metala i hidroksilni jon

 katjon vodonika i anjon kiselinskog ostatka

 katjon metala i kiseonik

4. Na slici je prikazana:



so bakra

 natrijum-hlorid

 so nikla

 kalijum-dihromat

**5. Reakcija između kiselina i baza naziva se:**

 adicija

 hidroliza

 oksidacija

 elektroliza

 neutralizacija

**6. Amonijum-sulfat ima formulu:**

 (NH4)2SO4

 NaHCO3

 Na2SO4

 NH4SO4

7. U praznom polju je (napiš formulu): 2NaOH + H2SO4=Na2SO4 +\_\_\_\_\_\_\_\_\_



**8. Kuhinjska so u čvrstom agregatnom stanju:**

 ne može da provodi struju

 može da provodi struju

9. Na slici je prikazana:



 so nikla

 natrijum-hlorid

 kalijum-dihromat

 so bakra

**10. Označi tačne odgovore: kalcijum-karbonat može da nastane reakcijom:**

 kalcijum-oksida i karbonatne kiseline

 kalcijum-hidroksida i karbonatne kiseline

 kalcijum-oksida i natrijum-oksida

 kalcijum-hidroksida i sumporne kiseline

**11. Označi formulu soli:**

 Al2(CO3)3

 H2CO3

 Na2O

 CaH2

 CaO

**12. FeC3 ima naziv:**

gvožđe(III)-hlorid

 gvožđe-hlorid

 gvožđe(II)-hlorid

 gvožđe-karbonat

13. Za dezinfekciju vode u bazenima koristi se:

 plavi kamen

 natrijum-hlorid

 krečnjak

 amonijum-dihromat