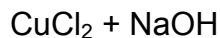
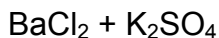
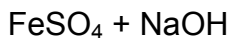
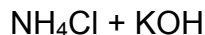
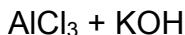
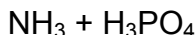
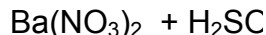
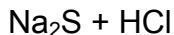
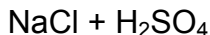


WNOŻ I rok CHEMIA

zagadnienia treningowe 2

1/ Dokończyć podane niżej równania reakcji chemicznych, nazwać produkty, wyjaśnić dlaczego reakcje te przebiegają:



2/ Napisać w postaci cząsteczkowej i jonowej równania wszystkich reakcji, jakie mogą zachodzić w roztworze wodnym pomiędzy następującymi substancjami: K_2SO_4 , BaCl_2 , $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$.

3/ Co to jest hydroliza soli? Jakie sole ulegają hydrolizie, a jakie nie ulegają hydrolizie. Napisać równania reakcji hydrolizy niżej podanych soli i podaj jaki odczyn będą wykazywały roztwory wodne tych soli:

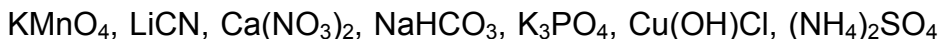
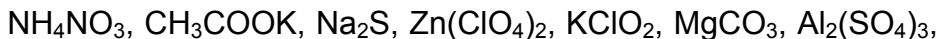
a/ azotan (V) miedzi II, chlorek cynku, siarczek potasu,

b/ siarczan (VI) żelaza III, węglan sodu, cyjanek potasu

c/ octan amonu, azotan (III) rubidu, chloran (III) manganu II,

d/ chlorek glinu, ortofosforan (V) sodu, siarczek glinu

4/ Podaj równania reakcji zachodzących po wsypaniu do wody:



... . Nazwać wymienione sole.

5/ wybrane zadania ze stężeń procentowych

patrz: http://bekas.pl/materialy_pliki/2_procentowe.pdf