

Reactievergelijkingen 9.7

h9 deel 2

(oefen ook nog eens met het document reactievergelijkingen 9.3)

9- je doet oplossingen bij elkaar; alleen bovenstaande oplossingen komen in de toets

9a. kaliloog en waterstofchloride-oplossing

9b. verdund salpeterzuur en kalkwater

10- je doet een base of een zuur in water; er vindt een reactie plaats, want er wordt H_3O^+ gemaakt of er wordt OH^- gemaakt

10a. Los natriumacetaat op in water. Er ontstaat een basische oplossing.

10b. Los azijnzuur CH_3COOH op in water.

10c. Los de basische stof natriumcarbonaat op in water.

11- je doet zure en basische stoffen-deeltjes bij elkaar; er zijn geen oplossingen bij a en b, maar toch ontstaat er een zuur-base reactie

11a. waterstoffluoridegas en ammoniakgas

11b. waterstofsulfidegas met een grote ondermaat ammoniakgas

11c. Je leidt zwaveldioxidegas in overmaat helder kalkwater.
Het gas zwaveldioxide reageert met water tot zwaveligzuur.
Er ontstaat een troebele vloeistof uit de moleculen zwaveligzuur en het kalkwater.