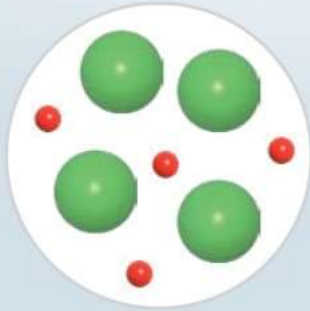


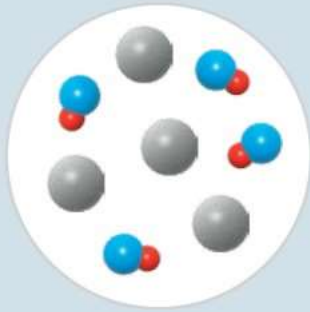
Jak przebiega reakcja zobojętniania?

W wyniku reakcji kwasu (odczyn kwasowy) z zasadą (odczyn zasadowy) powstaje cząsteczka wody (odczyn obojętny). Reakcja kwasu z zasadą nosi nazwę reakcji zobojętniania lub neutralizacji.



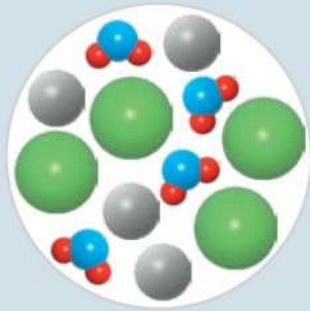
kwas
Obecność jonów H^+
decyduje o odczynie
kwasowym roztworu.

+








zasada
Obecność jonów OH^-
decyduje o odczynie
zasadowym roztworu.

↓



sól + woda
Roztwór uzyskał **odczyn obojętny**
po dodaniu ściśle określonej ilości
kwasu do zasady.

Modele:

-  anion chlorkowy, Cl^-
-  kation sodu, Na^+
-  cząsteczka wody, H_2O
-  anion wodorotlenkowy, OH^-
-  kation wodoru, H^+

barwa fenoloftaleiny
świadczy o odczynie
zasadowym roztworu, czyli
obecności w nim anionów
wodorotlenkowych

dolewanie roztworu
o odczynie kwasowym
powoduje stopniowe
odbarwienie fenoloftaleiny



odbarwienie
roztworu świadczy
o tym, że zaszła
reakcja zobojętniania

