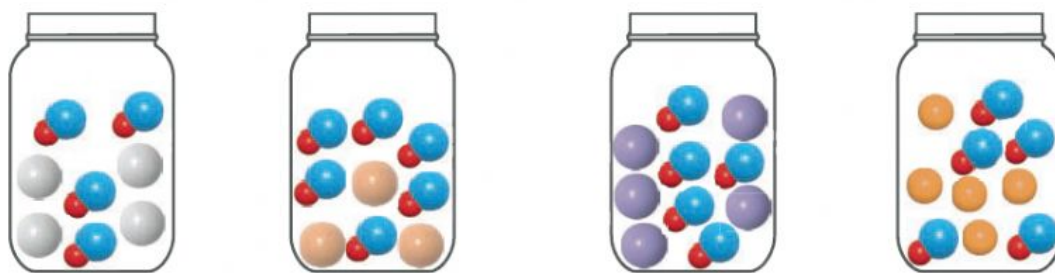


39. Proces dysocjacji jonowej zasad

Cele lekcji: Omówienie procesu dysocjacji jonowej zasad. Zapisywanie równań dysocjacji jonowej zasad.

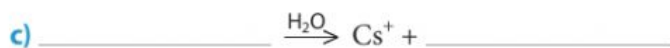
Na dobry początek

- 49 Napisz wzory sumaryczne zasad, których wodne roztwory zawierają jony przedstawione na modelach.

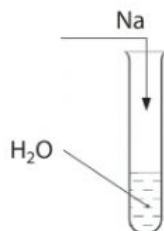


Modele: anionu OH^- kationu Na^+ kationu Ba^{2+} kationu K^+ kationu Li^+

- 50 Uzupełnij równania reakcji dysocjacji jonowej zasad.



- 51 Czy roztwór otrzymany w doświadczeniu chemicznym przedstawionym na schemacie przewodzi prąd elektryczny? **Odpowiedź uzasadnij.**



52 Napisz równania dysocjacji jonowej zasad o podanych nazwach.

a) zasada sodowa

c) zasada litowa

b) zasada barowa

d) zasada rubidowa

53 Dokończ i uzgodnij równania reakcji chemicznych. Napisz wzory jonów obecnych w roztworach uzyskanych po przeprowadzeniu tych reakcji chemicznych.

a) $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

Jony obecne w roztworze po reakcji chemicznej:

b) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

Jony obecne w roztworze po reakcji chemicznej:

c) $\text{Sr} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

Jony obecne w roztworze po reakcji chemicznej:

d) $\text{Li} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$

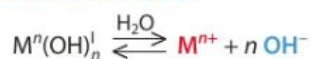
Jony obecne w roztworze po reakcji chemicznej:

Dla dociekliwych

54 Określ odczyn wodnego roztworu chlorku amonu. Odpowiedź uzasadnij odpowiednimi równaniami reakcji chemicznych.

Zapamiętaj!

Zasady – wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie, które dysocjują na **kationy metalu** i **aniony wodorotlenkowe**:



gdzie:

M – symbol chemiczny metalu,

n – wartościowość metalu równa liczbie grup wodorotlenowych.