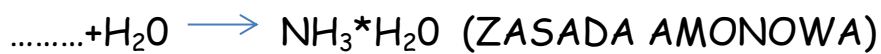
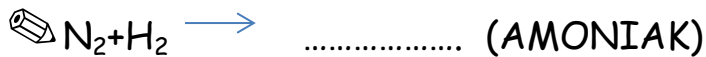
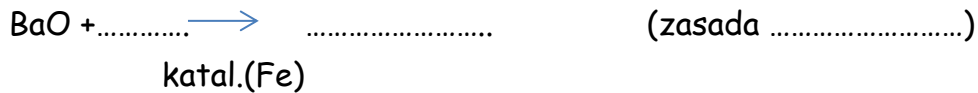
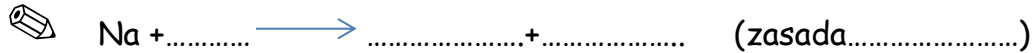
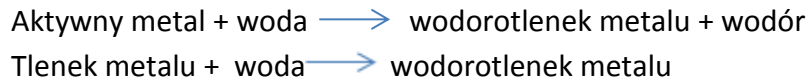


PROCES DYSOCJACJI JONOWEJ ZASAD

1. Co to są **ZASADY**?

Są to wodorotlenki (*dobrze/słabo*) rozpuszczalne w wodzie.




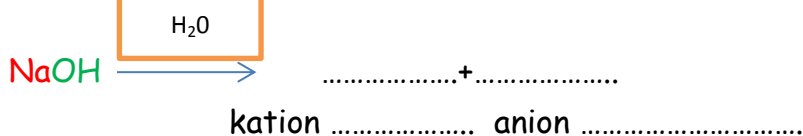
 Zastosowanie amoniaku:

2. Na czym polega **dysocjacja jonowa**?

Pod wpływem cząsteczek wody wiązanie między kationami metalu a anionami wodorotlenkowymi ulega osłabieniu. Powstają jony. Wodne roztwory zasad przewodzą prąd elektryczny.

Zasady w roztworze wodnym dysocjują na
..... oraz

 Zapis dysocjacji jonowej:











..... } DYSOCJACJA STOPNIOWA

 Wykonaj w zeszycie zad.2,3,4 /str.224 podr.

DO ROZCIĘCIA (UKŁADANKA DO DYSOCJACJI JONOWEJ ZASAD)

Wytnij - ułóż schemat dysocjacji jonowej i wklej do zeszytu. Podpisz powstałe jony

K	OH	OH	OH
Ba	(OH) ₂	(OH) ₂	K ⁺
Na	OH ⁻	OH ⁻	BaOH ⁺
Li	Na ⁺	Li ⁺	SrOH ⁺
Sr	Ba ²⁺	Sr ²⁺	OH ⁻
OH ⁻	OH ⁻	OH ⁻	OH ⁻
H ₂ O	H ₂ O	H ₂ O	H ₂ O
H ₂ O	H ₂ O	H ₂ O	
			
			

PRZYKŁAD:

