

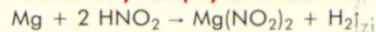
## 6.10. Metody otrzymywania soli

Sole powstają w wyniku reakcji:

- metali znajdujących się w szeregu aktywności przed wodorem z kwasami:

**metal + kwas → sól + wodór**

**metal aktywniejszy od wodoru!**



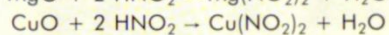
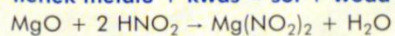
Ta metoda nie dotyczy kwasów utleniających, czyli kwasu azotowego(V) oraz stężonego kwasu siarkowego(VI).

**Szereg aktywności metali**



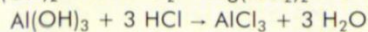
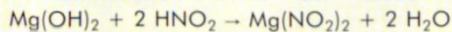
- tlenków metali z kwasami:

**tlenek metalu + kwas → sól + woda**



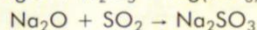
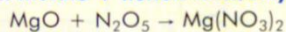
- wodorotlenków z kwasami (reakcje zobojętniania):

**wodorotlenek + kwas → sól + woda**



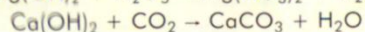
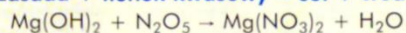
- tlenków metali z tlenkami kwasowymi:

**tlenek metalu + tlenek kwasowy → sól**



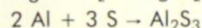
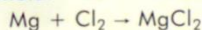
- zasad z tlenkami kwasowymi:

**zasada + tlenek kwasowy → sól + woda**



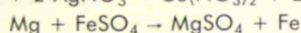
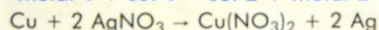
- metalu z niemetalem:

**metal + niemetal → sól kwasu beztlenowego**

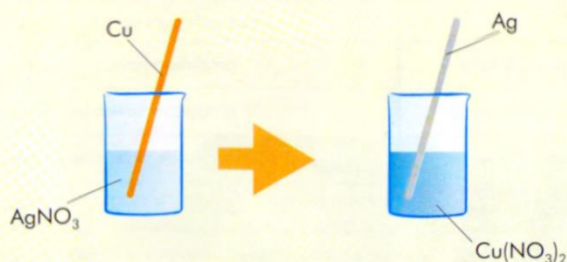


- w reakcjach strącania:

**metal 1 + sól 1 → sól 2 + metal 2**



Metal bardziej aktywny wypiera metal mniej aktywny z jego soli.



**zasada 1 + sól 1 → sól 2 + wodorotlenek metalu**

