

Temat: Wodorotlenki (c.d.).

Przeczytaj informacje o wodorotlenkach na stronie: <https://epodreczniki.pl/a/wodorotlenki---ich-budowa-i-otrzymywanie/D1F3LscyE>

Zwróć uwagę na filmik – *reakcja sodu z wodą* (punkt 3, dośw.1).

Dokończ notatkę z poprzedniej lekcji:

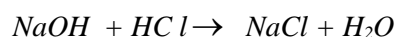
5. Zasady – to wodne roztwory wodorotlenków. Ponieważ w wodzie rozpuszczają się tylko tlenki i wodorotlenki litowców i berylowców, więc tylko wodorotlenki tych metali możemy nazywać zasadami.

6. Własności wodorotlenków:

a) wodorotlenki gr. 1 i 2 dobrze rozpuszczają się w wodzie i są żrące (*tzw. ługi żrące*),

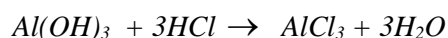
b) ze względu na własności chemiczne wodorotlenki dzielimy na

- *zasadowe* np.  $NaOH$ ,  $Ca(OH)_2$  – reagują z kwasami tworząc sole, a nie reagują z zasadami np.

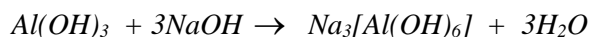


*zasada sodowa kwas solny chlorek sodu woda*

- *amfoteryczne* np.  $Al(OH)_3$ ,  $Zn(OH)_2$  – reagują zarówno z mocnymi kwasami jak i zasadami tworząc sole np.



*wodorotlenek glinu kwas solny chlorek glinu woda*



*wodorotlenek glinu zasada sodowa heksahydroksoglinian sodu woda*

zarówno w reakcji z kwasem jak i zasadą powstaje sól, ale są to różne sole.

**Praca domowa:**

1. Co to jest higroskopijność?

2. Wymień (*nie opisuj*) po pięć zastosowań zasady sodowej i wapniowej.

Pracę domową przyslijcie mi na maila [krpawlowska@gmail.com](mailto:krpawlowska@gmail.com)