

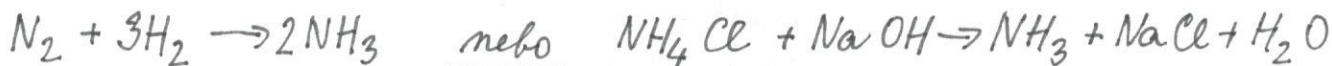
PL 8 – Hydroxidy – řešení

1. Zapiš vzorce a názvy hydroxidů:

- a) Hydroxid hlinitý - $Al(OH)_3$
Hydroxid barnatý - $Ba(OH)_2$
Hydroxid chromičitý - $Cr(OH)_4$
Hydroxid vanadičný - $V(OH)_5$
Hydroxid osmičelý - $Os(OH)_8$
Hydroxid lithný - $LiOH$
Hydroxid arseničný - $As(OH)_5$

- b) $CuOH$ - hydroxid měďný
 $Mn(OH)_7$ - -II- manganistý
 $Zn(OH)_2$ - -II- zinečnatý
 $AgOH$ - -I- stříbrný
 $Fe(OH)_3$ - -II- železitý
 $Pb(OH)_4$ - -II- olovičitý
 $Cr(OH)_6$ - -II- chromový

2. Rovnicí zapiš výrobu amoniaku (rovnicí nezapomeň vyčíselit):



Jak (při jakých procesech) může vznikat amoniak v přírodě?

Mikrobiálním rozkladem organických zbytků (rostlin a živočichů).

3. Hydroxid sodný mění vlivem vzdušné vlhkosti svou hmotnost. Doplň následující text:

Hmotnost $NaOH$ se vlivem vzdušné vlhkosti *zvýšuje*. Příčinou je jeho schopnost *pohlcovat vlhkost*, je to tedy látka *hygroskopická*.

4. Doplň a pojmenuj ionty, na které se štěpí dané hydroxidy ve vodném roztoku:



draselný kation



vápenatý kation



hlinitý kation

+ *hydroxidový anion*