

# Przegląd reakcji chemicznych anionów grup I-VII

## (Reakcje grupowe)

Aniony grupa I						
Odczynnik \ Jon	Cl <sup>-</sup>	Br <sup>-</sup>	I <sup>-</sup>	SCN <sup>-</sup>	[Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sup>4-</sup>	[Fe(CN) <sub>6</sub> ] <sup>3-</sup>
AgNO <sub>3</sub>  + rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>  + rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:

## Aniony grupa II

Jon Odczynnik	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$\text{NO}_2^-$
<b>AgNO<sub>3</sub></b> + rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>	Osad:	Osad:
<b>Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b> + rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>	Osad:	Osad:

## Aniony grupa III

Jon Odczynnik	$\text{SO}_3^{2-}$	$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	$\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6^{2-}$	$\text{BO}_2^-$
<b>AgNO<sub>3</sub></b> + rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
<b>Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b> + rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:

## Aniony grupa IV

Jon Odczynnik	$S_2O_3^{2-}$	$CrO_4^{2-}$	$AsO_3^{3-}$	$AsO_4^{3-}$	$PO_4^{3-}$
<b>AgNO<sub>3</sub></b>	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
+ rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>					
<b>Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b>	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:	Osad:
+ rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>					

## Aniony grupa V

Jon Odczynnik	$NO_3^-$	$ClO_3^-$	$ClO_4^-$
<b>AgNO<sub>3</sub></b>	Osad:	Osad:	Osad:
+ rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>			
<b>Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b>	Osad:	Osad:	Osad:
+ rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>			

## Aniony grupa VI

Jon Odczynnik	$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{F}^-$
<b>AgNO<sub>3</sub></b> + rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>	Osad:	Osad:
<b>Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b> + rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>	Osad:	Osad:

## Aniony grupa VII

Jon Odczynnik	$\text{SiO}_3^{2-}$
<b>AgNO<sub>3</sub></b> + rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>	Osad:
<b>Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></b> + rozpuszczalność w HNO <sub>3</sub>	Osad:

W tabeli należy zapisać:

- Barwę i wzór powstającego osadu
- Równania reakcji powstawania osadów w formie jonowej skróconej
- Informacje czy osad ulega rozpuszczeniu. W przypadku rozpuszczenia się osadu napisać równanie reakcji w formie jonowej skróconej