

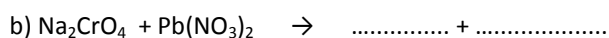
INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Metodický list

Chemie – Vážková analýza (gravimetrie)

Pracovní list 1

1. Doplněte rovnice a vyjádřete součín rozpustnosti vzniklých sraženin:



Vyhledejte v tabulce hodnoty součinu rozpustnosti těchto solí a označte tu, která se méně rozpouští.

2. Využijte tabulku rozpustnosti a sloučeniny seřadte od nejvíce po nejméně rozpustnou.



3. Vypočítejte hmotnost chloridu olovnatého, který získáme reakcí kyseliny chlorovodíkové s oxidem olovnatým o hmotnosti 15g.

4. Ze zinku je třeba připravit sulfid zinečnatý o hmotnosti 2,5g. Zjistěte hmotnost potřebného zinku.

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ
Metodický list
Chemie – Vážková analýza (gravimetrie)
Pracovní list 2
Součiny rozpustnosti vybraných sloučenin:

Sloučenina	K_s	Sloučenina	K_s
Ag_2CO_3	$6,15 \cdot 10^{-12}$	HgS	$1,6 \cdot 10^{-52}$
AgCl	$1,8 \cdot 10^{-10}$	Hg_2S	$1,0 \cdot 10^{-45}$
Ag_2CrO_4	$1,12 \cdot 10^{-12}$	Li_2CO_3	$1,7 \cdot 10^{-3}$
AgI	$1,0 \cdot 10^{-16}$	MgCO_3	$3,5 \cdot 10^{-8}$
AgOH	$1,8 \cdot 10^{-8}$	Mg(OH)_2	$1,1 \cdot 10^{-11}$
Ag_2S	$7,1 \cdot 10^{-50}$	MnCO_3	$5,0 \cdot 10^{-10}$
Al(OH)_3	$1,0 \cdot 10^{-33}$	Mn(OH)_2	$2,6 \cdot 10^{-14}$
BaCO_3	$5,5 \cdot 10^{-10}$	MnS	$2,5 \cdot 10^{-13}$
BaSO_4	$1,3 \cdot 10^{-10}$	Ni(OH)_2	$3,2 \cdot 10^{-16}$
CaCO_3	$4,5 \cdot 10^{-9}$	NiS	$2,0 \cdot 10^{-26}$
CaF_2	$4,9 \cdot 10^{-11}$	$\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$	$5,0 \cdot 10^{-31}$
Ca(OH)_2	$5,5 \cdot 10^{-6}$	PbBr_2	$3,9 \cdot 10^{-5}$
CaSO_4	$1,2 \cdot 10^{-6}$	$\text{Pb(BrO}_3)_2$	$7,9 \cdot 10^{-6}$
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	$1,8 \cdot 10^{-26}$	PbCO_3	$7,4 \cdot 10^{-14}$
CdCO_3	$2,5 \cdot 10^{-14}$	PbCl_2	$1,6 \cdot 10^{-5}$
Cd(OH)_2	$1,2 \cdot 10^{-14}$	PbCrO_4	$2,8 \cdot 10^{-13}$
CdS	$8,0 \cdot 10^{-27}$	PbI_2	$1,5 \cdot 10^{-9}$
CoCO_3	$1,0 \cdot 10^{-12}$	Pb(OH)_2	$1,0 \cdot 10^{-15}$
Co(OH)_2	$6,3 \cdot 10^{-16}$	PbS	$2,5 \cdot 10^{-27}$
CoS	$4,0 \cdot 10^{-21}$	PbSO_4	$1,7 \cdot 10^{-8}$
CuCO_3	$1,4 \cdot 10^{-10}$	Sn(OH)_4	$1,0 \cdot 10^{-56}$
Cu(OH)_2	$5,6 \cdot 10^{-20}$	SnS	$1,0 \cdot 10^{-25}$
CuS	$6,3 \cdot 10^{-36}$	SrCO_3	$1,1 \cdot 10^{-10}$
Cu_2S	$2,5 \cdot 10^{-48}$	$\text{Sr}_3(\text{PO}_4)_2$	$4,1 \cdot 10^{-28}$
Fe(OH)_3	$3,8 \cdot 10^{-40}$	Ti(OH)_4	$1,0 \cdot 10^{-53}$
Fe(OH)_2	$7,9 \cdot 10^{-16}$	ZnCO_3	$6,0 \cdot 10^{-11}$
FeCO_3	$2,5 \cdot 10^{-11}$	Zn(OH)_2	$3,2 \cdot 10^{-17}$
FeS	$6,3 \cdot 10^{-18}$	ZnS	$1,6 \cdot 10^{-24}$