

Ag - Se

V 2632

1962

Vi,  $\text{KHSeO}_4$ ,  $\text{NaHSeO}_4$ ,  $\text{NH}_4\text{HSeO}_4$ ,  $\text{AgHSeO}_4$ )

Paetzold R., Amoulong H.

Z. Anorgan. und allgem. Chem. 1962, 517,  
N 3-4, 166-75

Untersuchungen an Selen-Sauerstoff-Verbindungen ...

PX., 1964, 14 141  
J.

Есть ф. Ест. f.k.

3090-V

1963

AgTe, AgSe (mol. post.)

Maheshwari R.C.

Proc. Phys.Soc. (L), 81, 514-21, 1963

Absorption spectra of AgTe and AgSe molecules.

CA, 1963, 58, 10871d

J.

orig.

VI 3970

1965

Vi, Chl. wcm.

~~1000540~~  
( $\text{Na}_2\text{Se}_2\text{O}_7$ ,  $\text{K}_2\text{Se}_2\text{O}_7$ ,  $(\text{NH}_4)_2\text{SeO}_7$ ;

$\text{Ag}_2\text{Se}_2\text{O}_7$  )

Paetzold R.

Amoulong H., Rusic̣ka A.

Z.anorgan. und allgem.Chem., 1965, 336,

N 5-6, 278-285

Untersuchungen an Selen-Sauerstoff-Verbindun-  
gen. XXVI. Schwingungsspektrum und Kraft-  
konstantem des Diselenations

Px., 1967, 105146

J

$\text{Ag NH}_2 \text{ SeO}_3$

Paetzold R.

1966

Dostál K.

Růžička A.

Vi

анал.  
ностр.

Z. anorgan. und allgem.

Chem., 347, № 1-2, 13-18.

Изучение соединений селена  
с ксеноном. XXIV. Ко-

AgSe

ommuck 3133

1972

Ag<sub>2</sub>Se

Smoes S; et. al.

Bull. Soc. chim. Belg.  
1972, 81, 45-56

(80)



$[AgSe_4]^-$

1973.

Greiver T. N

Zaitseva T. G.

"Zh. Prikl. Khim."

(Книгаб.)

1973; 46 (4), 733-6.

● (сер.  $CuSe_4^-$ ; I)

$\text{Ag}_2\text{Se}$

omnium 6287

1978

germos.

Romand M, et al

Once-crown Y. Electron Spectr.  
and Relat. Phenom.  
1978, 13 229-42

1979

$Ag_2Se$

$Ag_2Te$

$Cu_2Se$

$Cu_2Te$

спектр  
мерек.

ж. 1979, N17

17 Б849. Исследование характера испарения жидких теллуридов и селенидов меди, серебра и золота по временной развертке эмиссионного спектра. Мелех В. Т., Семенович С. А. «Термодинам. свойства метал. расплавов. Материалы 4-го Всес. совещ. по термодинам, метал. сплавов (расплавы). ч. 2». Алма-Ата, 1979, 114—117

По временной развертке эмиссионного спектра изучен характер испарения расплавов  $Cu_2Se$  (I),  $Cu_2Te$  (II),  $Ag_2Se$  (III),  $Ag_2Te$  (IV) и  $AuTe_2$  (V). Исследование изменения во времени разности почернения линий металла и халькогена в эмиссионном спектре показало, что расплав дителлурида золота при температуре  $1400^\circ$  испаряется инконгруэнтно, причем V полностью диссоциирует в расплаве. I—IV термически устойчивы в жидк. состоянии при т-рах  $1300—1400^\circ$ . При т-рах  $1800—2000^\circ$  селениды и теллуриды меди и серебра инконгруэнтно испаряются. Оценены величины

(+1)  $\boxtimes$

изобарно-изотермич. Пт образования  $(\Delta G_{298}^{\circ})$  соединений I, III (14—16) ккал/моль и II, IV (8—10) ккал/моль.  
Т. И. Конешова