

**Министерство образования и науки**

**Российская академия наук**

**Отделение наук о Земле**

Федеральное государственное бюджетное учреждение науки  
Ордена Ленина и Ордена Октябрьской революции  
Институт геохимии и аналитической химии им. В.И.Вернадского  
(ГЕОХИ РАН)

Федеральное государственное бюджетное учреждение науки  
Институт экспериментальной минералогии им. Д.С.Коржинского  
(ИЭМ РАН)

## **ТЕЗИСЫ ДОКЛАДОВ**

# **ВСЕРОССИЙСКОГО ЕЖЕГОДНОГО СЕМИНАРА ПО ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНОЙ МИНЕРАЛОГИИ, ПЕТРОЛОГИИ И ГЕОХИМИИ**

**(ВЕСЭМПГ-2020)**

**Москва, 14–15 апреля 2020 г.**



Москва

### **Председатели семинара**

дгмн О.А. Луканин           ГЕОХИ РАН  
дгмн О.Г. Сафонов           ИЭМ РАН, МГУ

### **Оргкомитет**

дгмн А.А. Аriskин           МГУ, ГЕОХИ РАН  
дгмн А.В. Бобров   МГУ, ГЕОХИ, ИЭМ РАН  
кгмн В.А. Зайцев   ГЕОХИ РАН  
дгмн А.Р. Котельников   ИЭМ РАН  
чл-кор. О.Л. Кусков       ГЕОХИ РАН  
дхн. Ю.А. Литвин   ИЭМ РАН  
дхн Е.Г. Осадчий   ИЭМ РАН  
дгмн Ю.Н. Пальянов       ИГМ СО РАН  
-дхн Б.Н. Рыженко   ГЕОХИ РАН  
чл-кор. Ю.Б. Шаповалов   ИЭМ РАН  
кгмн О.И. Яковлев   ГЕОХИ РАН

### **Секретари семинара**

кхн Е.В. Жаркова   ГЕОХИ РАН  
Е.Л. Тихомирова   ИЭМ РАН

**ВЕСЭМПГ - 094**

**ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНОЕ ИЗУЧЕНИЕ РАСПРЕДЕЛЕНИЯ Cd, Mn И Se МЕЖДУ  
ГАЛЕНИТОМ И СФАЛЕРИТОМ**

**Осадчий В.О., Чареев Д.А., Некрасов А.Н. (ИЭМ РАН),**

**Ивлев Б.А. (геол. ф-т. МГУ), Фокина С.И. (ГУ «Дубна»)**

v.osadchii@iem.ac.ru; тел.: 8(49652)25849

*Выполнено при финансовой поддержке РФФ №19-77-00087*

С целью изучения влияния температуры и фугитивности серы на распределение и растворимость примесных компонентов в рудных минералах нами были синтезированы сростки кристаллов галенита и сфалерита при 780°C в расплавах солей галогенидов (NaCl/KCl). В качестве источника примесей в шихту добавлялись CdS, MnS или PbSe. Полученные кристаллы анализировались на сканирующем электронном микроскопе с волнодисперсионным спектрометром INCA Wave 700. Получены следующие значения констант распределения сфалерит-галенит:  $K_D^{CdS} = 3.62$ ,  $K_D^{MnS} = 6.94$  и  $K_D^{Se} = 0.033$ . Эти значения хорошо согласуются с величинами, определенными на образцах, полученных другими исследователями «сухим» синтезом и синтезированным гидротермально.