

Відгук

офіційного опонента по дисертаційній роботі В.Е. Чигрина «Взаємодія в системах Германій – халькогенід (оксид) металу II-V груп, структура й оптичні властивості композитів та покріттів на їх основі», представлений на здобуття вченого ступеня кандидата хімічних наук за фахом 02.00.01 - неорганічна хімія

Одним з найважливіших напрямів сучасної хімії є матеріалознавство. В першу чергу це можна віднести до отримання матеріалів сучасної техніки, Германій вже протягом досить тривалого часу використовується для виробництва приладів ІЧ оптики. Разом з тим сульфіди та селеніди ряду металів також є важливими матеріалами для цієї галузі. Найважливішими показниками якості інтерференційних покріттів є їхня чистота та механічна міцність. Перспективним шляхом покращення якості таких матеріалів може бути застосування композитів та складних халькогенідних сполук. Тому тема дисертаційного дослідження В.Е. Чигрина "Взаємодія в системах Германій – халькогенід (оксид) металу II-V груп, структура й оптичні властивості композитів та покріттів на їх основі" безсумнівно представляє як теоретичний, так і практичний інтерес. Про актуальність теми дисертації свідчить і її зв'язок з престижними науковими програмами, планами і темами відділу хімії функціональних неорганічних матеріалів Фізико-хімічного інституту ім. О.В. Богатського НАН України, а саме: "Дослідження реакцій заміщення оксид-аніонів в оксигенвмісних халькогенідах та фторидах металів II-IV груп та його впливу на функціональні властивості плівкоутворюючих матеріалів" (2013-2015 рр., № держреєстрації 0113U001259), "Встановлення закономірностей взаємодії у системах германій – сульфід (селенід, оксид) металу з утворенням летких сполук для формування тонкоплівкових покріттів" (2016-2018 рр., № держреєстрації 0116U000302) та господарської науково-технічної роботи "Розробка технологічних основ одержання високочистого цинк сульфіду – матеріалу для інтерференційної оптики ІЧ-діапазону спектра" (2015-2016 рр., № держреєстрації 0115U005935).

Дисертаційна робота є обґрунтованим, логічно побудованим, завершеним науковим дослідженням. Вона складається з введення, п'яти розділів, висновків, списку літератури (155 джерел). Загальний об'єм роботи 155 сторінок, включаючи 36 рисунків і 13 таблиць. Претензій до оформлення тексту дисертації і автореферату немає.

У **вступі** обґрунтована актуальність дослідження, сформульовані його мета і завдання, наукова новизна і практичне значення результатів, які виносяться на захист.

У **першому розділі** дано характеристики тих об'єктів, що досліджуються: елементарного Германію, його оксидів та халькогенідів, оксидів Станому та станатів металів, оксиду та халькогенідів Цинку, халькогенідів Індію та Стибію, складних халькогенідів типу шпінелей, а також тонкоплівкових покріттів та плівкоутворюючих властивостей халькогенідів та оксидів металів.

У **другому розділі** описані методи експериментального дослідження: методики синтезу та ідентифікації методом РФА композитів, характеристика спектроскопіч-



них методів (електронна та ІЧ спектроскопія), методів одержання покріттів та визначення їхніх параметрів.

Третій розділ присвячено термодинамічним розрахункам досліджуваних систем. Четвертий та п'ятий розділи присвячені обговоренню результатів власних досліджень автора.

Дисертантом виконаний великий об'єм роботи і отримано результати і висновки, новизна і наукова цінність яких полягає у такому. Вперше вивчено взаємодію у системах $Ge-M_xX_y$ ($M - Zn, Mn, In, Sn, Sb, Eu, Yb; X - O, S, Se$) при термічній обробці у вакуумі, встановлено її CVD-механізм та визначено термодинамічні параметри процесів; виявлено явище осциляції на ІЧ спектрах ряду германієвмісних систем; виявлено вплив наноструктурування CVD-композитів на оптичні та механічні характеристики тонкоплівкових покріттів і встановлено можливість застосування CVD – процесів для глибокого очищення ZnS від оксигенвмісних домішок

Практичне значення одержаних результатів підтверджено одинадцятьма патентами України на винаходи та корисні моделі. Розроблено низку матеріалів на основі систем Германій – халькогенід металу з такими оптичними та експлуатаційними властивостями, що значно перевищують відомі раніше. Розроблено спосіб одержання високочистого цинк сульфіду з надзвичайно високою механічною міцністю у покрітті і створено антибликове (світлопоглинальне) покриття на його основі. Оформлено лабораторний регламент очистки цинк сульфіду запропонованим способом. Розроблені автором матеріали впроваджені у КП Спеціального приладобудування "Арсенал" (м. Київ).

Основний зміст роботи опублікований у 14 статтях у виданнях високого рівня і тезах 8 доповідей, які повністю відбивають основний зміст дисертації. Робота апробована на наукових форумах досить високого рівня.

Зміст автoreферату повністю відбиває зміст дисертації.

По роботі є такі зауваження:

1. С.64. «тут виникає більш різноманітна кількість продуктів взаємодії (наприклад, InS , In_2S_2 , In_2S і т.д. у випадку системи $Ge-In_2S_3$ чи SbS , Sb_2S_3 , Sb_3S_2 , Sb_4S_4 у випадку системи $Ge-Sb_2S_3$).» На підставі яких даних зроблено висновок про наявність наведеної низки халькогенідів?
2. С.66. « $Zn(\text{газ.}) + \frac{1}{2}S_2(\text{газ.}) \rightarrow ZnS(\text{тв.})$ »

Найстабільнішими є молекули S_8 , замкнуті у формі корони, де атоми сірки у стані sp^3 -гібридизації зв'язані між собою ковалентними зв'язками. Молекули S_2 – це нестійкі модифікації сірки. Пара сірки при температурі кипіння містить 59 % (об.) S_8 , 34 % S_6 , 4 % S_4 та лише 3 % S_2 [М.Х. Карапетянц, С.И. Дракин. Общая и неорганическая химия. М., Химия, 1993. С.437]. Чому для рівняння взаємодії було обрано малохарактерні молекули? Чи є докази, що у досліджених випадках існувала саме ця форма сірки?

3. С.71.«Слабкі, але гострі піки поблизу 3000 cm^{-1} , скоріше за все, відповідають валентним коливанням зв'язків $H-Se$, частково поєднаних водневими зв'язками з H_2O (розщеплення піку).». При утворенні водневого зв'язку характерні збільшення інтенсивності та розширення смуги валентних коливань $O-H$ [Ю.Н. Кукушкин. Химия координационных соединений. М. В. школа, 1985.

- C.138]. Для валентних зв'язків H-Se характерна набагато нижча область - 2300-2280 см⁻¹ [А.Гордон, Р.Форд. Спутник химика. М., Мир. 1976. С.223.]
4. С.72. «ІЧ спектр порошку германію в діапазоні хвильових чисел 4000-1000 см⁻¹ містить приблизно ті ж смуги, що й ZnSe». Факт вимагає пояснення. Аналогічно С. 77. «ІЧ спектр германію в високочастотному діапазоні містить аналогічні Sb₂S₃ смуги.»
5. С.77. «Замість трьох гострих піків у смузі поглинання». Три гострі піки – це не смуга, а три смуги, тобто триплет.
6. Неточності у рівняннях:
 С. 80. 3Ge(тв.) + M₂X₃(тв.) → 3GeSe(тв.) + 2M(тв.),
 С.94. 2EuSe(тв.) + 2Ge(тв.) → Eu₂Ge(тв.) + GeS₂(газ.)
7. Є деякі неточності у термінології. Зокрема, відношення маси до об'єму – це не щільність, а густина.

Перелічені зауваження не є принциповими і не впливають на загальну позитивну оцінку дисертаційної роботи В.Е. Чигрина.

Обґрунтованість і достовірність наукових положень, висновків і рекомендацій, сформульованих в дисертації, підтверджується сукупністю досліджень із застосуванням ряду сучасних фізико-хімічних методів (рентгенофазового аналізу, ІЧ-спектроскопії, електронної спектроскопії дифузного відбиття, спектрофотометрії та рефрактометрії тонкоплівкових покриттів).

Дисертаційна робота В.Е. Чигрина за актуальністю обраної теми, об'ємом експериментального матеріалу, науковою новизною, обґрунтованістю висновків та рекомендацій відповідає п. 9 і 10 "Порядку присудження наукових ступенів" (постанова Кабінету Міністрів України від 24 липня 2013 р., № 567), що пред'являються до кандидатських дисертацій, а здобувач заслуговує на присудження вченого ступеня кандидата хімічних наук за спеціальністю 02.00.01 - неорганічна хімія.

Доктор хімічних наук, доцент,
 професор кафедри
 неорганічної хімії та хімічної
 екології Одеського національного
 університету імені І.І. Мечникова

Кокшарова Т.В.

