

**ИССЛЕДОВАНИЕ ВЗАИМНОЙ РАСТВОРИМОСТИ В РАВНОВЕСНЫХ
СИСТЕМАХ ГАЗОВЫЙ КОНДЕНСАТ — МЕТАНОЛ И ГАЗОВЫЙ
КОНДЕНСАТ — МЕТАНОЛ — ВОДА**

*А. М. Булиев, А. М. Расулов, С. М. Агаева,
Т. Н. Лунина, С. Т. Джамалова*

В данной работе приводятся результаты исследования взаимной растворимости систем, состоящих из конденсата вуктыльского газоконденсатного месторождения, метанола и воды как в виде бинарной, так и трехкомпонентных смесей. Приведены диаграммы состояния бинарной системы газовой конденсат — метанол в пределах изменения температуры от 20° до -10° С и газовой конденсат — метанол — вода при 20° и 0° С.

Азербайджанский филиал Всесоюзного
научно-исследовательского института природных газов
Баку

Поступила
13.III.1973

Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 6527—73 Деп. от 7 августа 1973 г.

УДК 532.739.2

**ИССЛЕДОВАНИЕ ВЗАИМНОЙ РАСТВОРИМОСТИ В РАВНОВЕСНЫХ
СИСТЕМАХ ГАЗОВЫЙ КОНДЕНСАТ — МЕТАНОЛ И ГАЗОВЫЙ
КОНДЕНСАТ МЕТАНОЛ-ВОДА**

*А. М. Булиев, А. М. Расулов, С. М. Агаева,
Т. Н. Лунина, С. Т. Джамалова*

Конденсаты газоконденсатных месторождений обладают различным групповым углеводородным составом. Для определения влияния углеводородного состава газового конденсата на взаимную растворимость компонентов (газовый конденсат, метанол, вода к конденсату (Вуктыльского месторождения)) добавляли индивидуальные углеводороды различного гомологического ряда. Установлено, что при добавлении бензола растворимость компонентов выше, чем при добавлении циклогексана. Такая же закономерность имеет место в трехкомпонентной системе.

Азербайджанский филиал Всесоюзного
научно-исследовательского института природных газов
Баку

Поступила
13.III.1973

Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 6528—73 Деп. от 7 августа 1973 г.

УДК 621.348.8 : 546.131 : 576.76

**ИССЛЕДОВАНИЕ СОСТАВА ПАРОВОЙ ФАЗЫ
В СИСТЕМЕ KCl — CrCl₂ ПРИ ПОМОЩИ МАСС-СПЕКТРОМЕТРА**

И. А. Ратъковский, Т. А. Прибыткова, Г. И. Новиков

Используя эффузионный метод Кнудсена определения давления пара с одновременным масс-спектрометрическим анализом состава газовой фазы, исследовали процесс парообразования в системе KCl — CrCl₂. Показано, что единственным продуктом пара для системы состава 1 : 1 является KCrCl₃. Рассчитаны термодинамические характеристики ΔH_T^0 , ΔS_T^0 процесса: $\{KCrCl_3\} = (KCrCl_3)$, равные соответственно $52,66 \pm 2,73$ ккал/моль и $39,45 \pm 1,32$ э.е.

Белорусский технологический институт
им. С. М. Кирова
Минск

Поступила
15.III.1973

Статья полностью депонирована в ВИНТИ за № 6377—73 Деп. от 28 июля 1973 г.