

БЛОК 1. Исследование ненасыщенных соединений

Умозрительное

XII-35

$$\text{М. насыщенной влаги} = 22,4 \cdot 0,02 \cdot 1000 / 100 = 4,48 \text{ мг/экв.л}$$

$$\text{М. технической влаги} = 4,55 \cdot 0,02 \cdot 1000 / 100 = 0,91 \text{ мг/экв.л}$$

$$\text{М. кипятковой влаги} = 18,0 \cdot 0,02 \cdot 1000 / 100 = 3,78 \text{ мг/экв.л}$$

Исп. масса	Вид сырья	Небольшое количество остатков	Причинение ненасыщенному
Влага Рисовой	жидкое	небольшое количество	3,78 мг/экв.л
Влага Техническ.	жидкое	небольшое количество остатков	0,91 мг/экв.л
Бензин	жидкое	небольшое количество остатков	4,48 мг/экв.л +

Вывод:

- Образцы насыщенной влаги приходили без номера без предварительной обработки
- Образцы сыпь не приходили без номера без предварительной обработки и остатки. Число означало номер без предварительной обработки между остатками
- Образцы технической влаги приходили без номера без предварительной обработки

БЛОК 2. Исследование сб-в органические в-в

Растворитель	Хар-р запаха	ночью	Выход	Задание 2.
Мальтий р-р	Жирное, пахучее пахло, копчичевого цвета	немного изменяется своих физических свойств	не поддается все выхвачено пахнет	
Бензин	Жирное, пахучее пахло, копчичевого цвета	Пахнет сильно и растворимо в бензине	эфироминимален пахнущее пахна.	

+ 25 баллов

Вывод:

Мальтий р-р (старат пахнет) не взаимодействует с маслом т.к. это. пахучий растворитель. Пахнет оставшись на масле

Бензин (старат р-р) пахнущий растворяет пахло в лужаючей среде.

Задание 3.

+ 25 баллов

Исследуемые образцы	V NaHCO ₃
Раст. масло (свежее)	6 капель ≈ 2,4 мл



Раст. масло (прогнилое)	23 капель ≈ 9,2 мл
Выход	

Прогнившему маслу небольшое количество NaHCO₃ из-за большего кол-ва свободных карбоновых кислот.

