

Индивидуальное задание 1.

Задание I. Сформулировать алгоритм вычисления молярной доли компонента в сложном веществе. Привести пример применения разработанного алгоритма.

Задание II. Привести примеры определения единиц измерения концентраций компонентов сложных веществ.

Задание III. Рассчитайте изменение константы скорости реакции, имеющей энергию активации E [кДж/моль], при увеличении температуры от T_1 [К] до T_2 [К]. Приведите пример.

Задание IV.

Вариант	Метод	Процесс
1	<i>Термическое испарение и конденсация</i>	Резистивное испарение
		Испарение электронным пучком
2	<i>Термическое испарение и конденсация</i>	Лазерное испарение
		Испарение взрывом
3	<i>Катодное распыление и конденсация</i>	Диодная система
		Триодная система
4	<i>Катодное распыление и конденсация</i>	Магнетронное распыление (DC, impuls)
	<i>Катодное распыление и конденсация</i>	Ионное распыление
5	<i>Катодное распыление и конденсация</i>	Высокочастотное магнетронное распыление
6	<i>Ионное осаждение</i>	Дуговой разряд в вакууме
		Осаждение в тлеющем разряде
7	<i>Ионное осаждение</i>	Осаждение их пучка ионов
		Высокочастотный разряд
8	<i>Ионная имплантация</i>	Имплантация из плазмы
9	<i>Ионная имплантация</i>	Имплантация с помощью источников ионов