

ХІД УРОКУ:

1. Пояснення нового матеріалу.

Рівнянням стану ідеального газу - є рівняння Клапейрона – Менделєєва (19 століття).

Рівняння Менделєєва – Клапейрона:

Читають:

$$P * V = (m/M) * R * T$$

Назва:

тиск	об'єм	маса	молярна	універ-	темпе-
газу	газу	газу	маса	сальна	ратура
			газу	газова	газу
				стала	

Одиниця

вимірювання:

Па	м ³	кг	кг/моль	Дж/(моль*К)	К
(паскаль)	(метр	(кілограм)		(джоуль на	(кельвін)
	кубічний)			моль кельвін)	

$$R = 8,31 \text{ Дж}/(\text{моль} * \text{К})$$

$$T = t + 273 \text{ } ^\circ\text{C}$$

M — знаходимо із таблиці Менделєєва

2. Домашнє завдання:

- записати тему в зошит.