

EVALUACIÓN DE LAS LEYES DE QUÍMICA

5TO BGU

CONTENIDO: TABLA PERIÓDICA

$N(\text{MOL}) = m/M$

LEY DE CHARLES
GAYLUSSAC

LEY DE BOILE

LEY GENERAL DE
LOS GASES

NÚMERO DE MOLES DE
DICHOS COMPONENTES
POR LITRO DE
DISOLUCIÓN

Al reducir el volumen
aumenta la presión

MOLARIDAD

CONSTANTE DE
AVOGADRO

Si aumenta la velocidad
de las partículas
aumenta la temperatura.

Unificamos la Ley de Boyle
- Mariotte junto con la
Charles Gay-Lussac y
obtenemos una Ley
completa de los gases