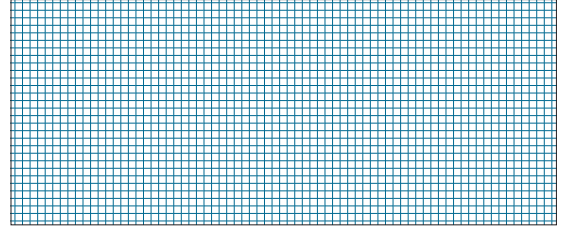
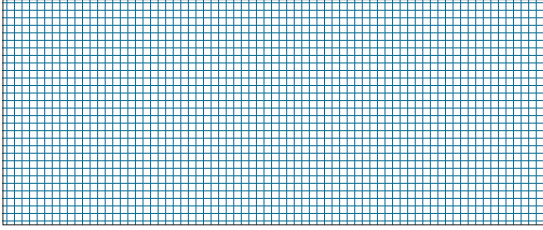
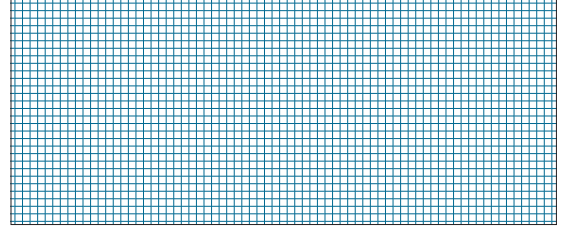
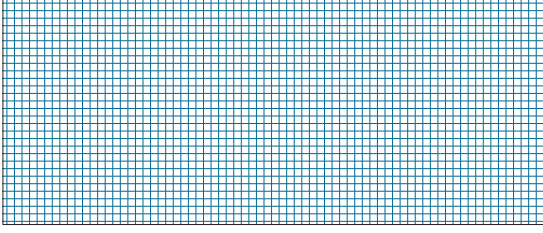


8. Kaydettiğiniz verilerden yola çıkarak basınç-hacim, sıcaklık-hacim, sıcaklık-basınç ve madde miktarı-hacim grafiklerini aşağıda verilen alana çiziniz.



9. Elde ettiğiniz grafiklerden yararlanarak değişkenler arasında matematiksel bir model oluşturunuz.

.....

.....

10. Elde ettiğiniz matematiksel modeli ve grafiği aşağıda verilen gaz yasaları ile karşılaştırınız.

Boyle (Boyl) Yasası	Bir gazın miktarı ve sıcaklığı sabitken basıncı ile hacmi ters orantılıdır.
Charles (Çarls) Yasası	Sabit basınç altında belirli bir miktar gazın hacmi ile mutlak sıcaklığı doğru orantılıdır.
Gay Lussac (Gey Lusak) Yasası	Sabit hacimli, belirli bir miktar gazın basıncı ile mutlak sıcaklığı doğru orantılıdır.
Avogadro Yasası	Sabit sıcaklık ve basınçta bir gazın mol sayısı ile hacmi doğru orantılıdır.

Değerlendirme

1. Gaz moleküllerinin hareketini inceleyerek gaz tanecikleri arasındaki etkileşimleri açıklayan teoriye **kinetik moleküler teori** denir. Kinetik moleküler teoriye ait bazı özellikler şunlardır:

- Gaz tanecikleri birbirlerinden bağımsız hareket eder. Bu nedenle bulundukları kabı doldurur.
- Gaz tanecikleri her yöne doğru sürekli hareket eder. Bu esnada kabın çeperlerine çarparak basınç oluşturur.
- Gaz taneciklerinin hareketi sıcaklıkla orantılıdır.

Tanecik modelleri çizerek gaz yasalarını kinetik moleküler teori ile açıklayınız.

.....

.....

.....

.....