

NORMAL ÖĞRETİM A ŞUBESİ			NORMAL ÖĞRETİM B ŞUBESİ		
10 lt kapalı bir kaptaki 5 mol gazın aşağıdaki sıcaklık aralığındaki basınç değerlerini Van Der Waals ve İdeal gaz denklemleriyle bulunuz, tek grafikte gösteriniz ve karşılaştırınız.			10 lt kapalı bir kaptaki 12 mol gazın aşağıdaki sıcaklık aralığındaki basınç değerlerini Van Der Waals ve İdeal gaz denklemleriyle bulunuz, tek grafikte gösteriniz ve karşılaştırınız.		
Grup No.	Çalışma Konusu	Sıcaklık Aralığı (Kelvin)	Grup No.	Çalışma Konusu	Sıcaklık Aralığı (Kelvin)
1	Metan	100-190	1	Amonyak	320-360
2	Oksijen	100-150	2	Oksijen	120-140
3	Su	400-600	3	Su	380-510
4	Azot	60-120	4	Metan	120-180
5	Amonyak	300-400	5	Azot	96-118
İKİNCİ ÖĞRETİM A ŞUBESİ			İKİNCİ ÖĞRETİM B ŞUBESİ		
10 lt kapalı bir kaptaki 7 mol gazın aşağıdaki sıcaklık aralığındaki basınç değerlerini Van Der Waals ve İdeal gaz denklemleriyle bulunuz, tek grafikte gösteriniz ve karşılaştırınız.			10 lt kapalı bir kaptaki 14 mol gazın aşağıdaki sıcaklık aralığındaki basınç değerlerini Van Der Waals ve İdeal gaz denklemleriyle bulunuz, tek grafikte gösteriniz ve karşılaştırınız.		
Grup No.	Çalışma Konusu	Sıcaklık Aralığı (Kelvin)	Grup No.	Çalışma Konusu	Sıcaklık Aralığı (Kelvin)
1	Amonyak	280-320	1	Amonyak	360-400
2	Oksijen	96-110	2	Oksijen	114-140
3	Su	420-520	3	Su	400-600
4	Metan	116-190	4	Metan	154-184
5	Azot	78-98	5	Azot	80-120
6	Karbondioksit	260-300			
<p>Not : Tüm gruplar, 2 birim artış ile basınç-sıcaklık grafiği çizecektir. Grafik adı, eksen başlıkları, birimler unutulmamalıdır. Teori kısmında sıkıştırma faktörü (z) ve bir tane gerçek gaz denklemi hakkında bilgi verilmelidir.</p>					