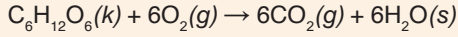


## Kontrol Noktası



1. Glikozun yanma tepkimesi aşağıdaki gibidir:



**Tepkimede 3,6 g glikoz kullanıldığında 27 °C sıcaklıkta ve 1 atm basınçta üretilen CO<sub>2</sub> gazının hacmi kaç mL'dir?** (H: 1 g/mol, C: 12 g/mol, O: 16 g/mol)

.....

.....

.....

2. Bir öğrenci ideal gaz denkleminin uygulamasını yapmak için bir bilgisayar oyunu tasarlıyor. Oyun hakkındaki bilgiler şunlardır:

- ◇ Oyun 2 x 5 ebadındaki bir platform üzerinde oynanmaktadır.
- ◇ Platformdaki her bir bölmede belli değerlerde basınç, sıcaklık veya mol sayıları verilmiştir.
- ◇ Balon hangi bölmeye yönlendirilirse o bölmenin sahip olduğu değeri almaktadır (Örneğin balon 0,5 atm bölmesine yönlendirilirse bir sonraki basınç değişimine kadar basınç değeri 0,5 atm olarak kalmaktadır.).
- ◇ Her seferinde ileri veya çapraz sadece bir kare ilerlenebilir.
- ◇ Oyunun amacı 0 °C sıcaklıkta, 1 atm basınçta, 1 mol gaz içeren elastik balonu patlatmadan platform üzerinden geçerek çıkışa ulaşmaktır (Balon, hacmi 56 L olduğu anda patlamaktadır.).



Başlangıç	1,5 atm	819 °C	0,5 mol	3 atm	3 mol	Bitiş
	0,5 atm	546 °C	2 mol	0,5 atm	273 °C	

- a) Balonun patlamadan çıkışa ulaşabilmesi için nasıl bir yol izlenmelidir? Platform üzerinde uygun kareleri işaretleyerek gösteriniz.
- b) Seçtiğiniz yolun her bir adımı için hangi hesaplamaları yaptığınızı yazınız.

.....

.....

.....

.....

.....

- c) Diğer yolları seçmeme nedeninizi hesaplamalar üzerinden gerekçelendirerek açıklayınız.

.....

.....

.....

.....

.....