40	Oğrenciler yapmı			~			_
VI.5	()araballar vabbal	e Aldılıkları dana	VIAPIA HAIH A	COMINANT	NIVARIMIARAAN	handicina illa	acomos"
4.7.	Carenanei valiinii	S CHUUNIAH UEHE	viene num a	Sauluaki t	akammanuam	Handishe di	15amaz :

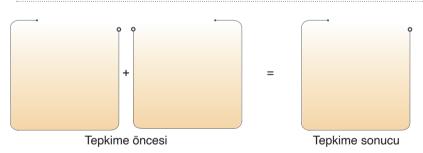
- A) Gaz tanecikleri akışkandır.
- B) Molekül kütlesi küçük olan gazlar daha hızlı difüzyona uğrar.
- C) Sıcaklığı artan gazın difüzyon hızı da artar.
- D) Molekül kütlesi küçük olan gazlar daha hızlı efüzyona uğrar.
- E) Efüzyon ve difüzyon hızları aynı faktörlerden etkilenir.

44.	. Oğrencilerin yaptığı deneyleri dikkate alarak günlük hayatta benzer şekilde karşılaştığınız olayları yazınız.

45-48. soruları aşağıdaki metne göre cevaplayınız.

İnsan faaliyetleri, atmosfere büyük miktarda karbon dioksit (CO_2) ve kükürt (S) salınmasına neden olur. Kükürt, havadaki oksijenle birleşerek kükürt dioksit (SO_2) oluşturur. Kükürt dioksit asit yağmurlarının başlıca nedenlerinden biridir. Atmosfere yayılan kükürt dioksit, su buharıyla tepkimeye girerek sülfürik asit (H_2SO_4) oluşturur. Bu durum toprağın ve su kaynaklarının pH seviyesinin düşmesine neden olur. Okyanusta yaşayan canlıların büyüyüp gelişebilmesi için deniz suyunun asitlik seviyesinin dengede olması gerekir. Havadaki CO_2 gazının büyük bir kısmı okyanuslara karışarak suyla tepkimeye girer ve karbonik asit (H_2CO_3) oluşturur. Bu durum, okyanusların asitlik derecesinin artmasına ve deniz ekosistemlerinin dengesinin bozulmasına neden olur.

45. Karbonik asit oluşumuna ait tepkime denklemini yazarak alt mikro düzeyde ve aşamalı olarak aşağıdaki kutucuklara modelleyiniz.



- 46. Karbonik asit tepkimesinin oluşumunu çizdiğiniz modele göre aşağıdaki soruları cevaplayınız.
 - a) Tepkimede molekül türü ve molekül sayısı değişti mi? Neden?
 - b) Tepkimede atom türü ve sayısı değişti mi? Neden?
 - c) Gerçekleşen değişim fiziksel değişim mi yoksa kimyasal değişim mi? Neden?
 - ç) Değişim kütlenin korunumu yasasına uygun mu? Neden?