

Maddelerin Sürekli Görünümü ve Tanecikli Doğası	Atomun Yapısı, Kimyasal Bağlar ve Bilgiler	Karışımlar	Kimyasal Reaksiyonlar	Karbonlu Bileşikler
<p>1.a. Kimya biliminin tarihsel gelişimi (2)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Eski medeniyetlerde kimya - Simyadan Kimyaya <p>1.b. Yeryüzü, denizler ve atmosfer (4)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Yeryüzü: kayalar, toprak, canlılar - Deniz suyunun bileşimi - Atmosfer ve havanın bileşimi <p>1.c. Maddenin tanecikli, boşluklu ve hareketli yapısı</p> <ul style="list-style-type: none"> - Maddenin tanecikli yapısı <ul style="list-style-type: none"> - Sabit oranlar yasası - Maddenin boşluklu yapısı - Maddenin taneciklerinin hareketliliği <p>1.d. Maddelerin Sınıflandırılması</p> <ul style="list-style-type: none"> - Maddelerin ortak ve ayırt edici özellikler - Saf maddeler <ul style="list-style-type: none"> - Elementler - Bileşikler - Karışımlar <ul style="list-style-type: none"> - Homojen k. - Heterojen k. <p>1. e. Maddenin fiziksel halleri, maddedeki değişimler (8)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Maddenin halleri <ul style="list-style-type: none"> - Maddenin katı, sıvı, gaz hali - Isının maddeye etkisi ve sıcaklık 	<p>1.a. Atom yapısına ilişkin modeller (4)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Atom fikrinin doğuşu - Dalton'un atom teorisi - Atomun yapısıyla ilgili çalışmalar (Thomson, Rutherford, Bohr) - Atomdaki temel tanecikler <p>1.b. Atom ve Element</p> <ul style="list-style-type: none"> - Elementlerin sembolleri - Elementlerin farklılığının nedeni - bir elementin atomlarının çeşitliliği: İzotoplar <p>1.c. Elementlerden bileşik oluşumu (7)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Atomlar neden bağ yapar - Element ve bileşiklerde kimyasal bağlar <ul style="list-style-type: none"> - İyonik bağ - Kovalent bağ - Bileşik formüllerinin yazılması <ul style="list-style-type: none"> - İyonik yapılu bileşikler - Kovalent yapılu bileşikler <p>1.d. Element ve bileşiklerde kütle ve miktar ölçümleri (7)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Bağlı atom kütleleri - Molekül kütlesi - Formül kütlesi - Mol kütlesi - Bileşiklerin yüzde 	<p>1.a. karışımların bileşenlerine ayrılması (4)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Özütleme - Kristallendirme - Damıtma - Kromatografi <p>1.b. çözünme olgusu ve çözeltiler (2)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Çözeltilerin fiziksel hallerine göre sınıflandırılması - Çözeltilerin iletkenliklerine göre sınıflandırılması <ul style="list-style-type: none"> - Elektrolit <p>Çözeltiler (İyonik çözünme)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Elektrolit <p>olmayan çözeltiler (Moleküler çözünme)</p>	<p>1.a Kimyasal reaksiyonlar</p> <ul style="list-style-type: none"> - Kimyasal reaksiyonun gerçekleştiğinin göstergeleri - Taneciklerin hareketliliği ve kimyasal değişim <ul style="list-style-type: none"> - Kimyasal reaksiyonların kimyasal eşitliklerle gösterilmesi - Kimyasal eşitliklerin denkleştirilmesi (Atomların tür ve sayı yönünden eşitlenmesi) 	<p>1.a Fosil yakıtlar (Petrol, kömür, gaz yakıtlar) ve çevre kirliliği (6)</p> <ul style="list-style-type: none"> - Fosil yakıtların oluşumu ve bileşimi - Fosil yakıtların kullanılır hale getirilmesi - Fosil yakıtların kullanılması ve çevreye etkileri - Yakıt seçimi

<ul style="list-style-type: none">- Isı ve hal değişimi- Sıcaklıkları farklı maddelerin etkileşimleri: ısı aktarımı- Maddelerin fiziksel ve kimyasal özellikleri ve değişimleri	bileşimi			
Toplam 24 Ders Saati	Toplam 22 Ders Saati	Toplam 6 Ders Saati	Toplam 6 Ders Saati	Toplam 6 Ders Saati