

ÖSYM Son 8 Yıl AYT Kimya Analizi ve Stratejik Net Kazanma Kılavuzu

Bu doküman, ÖSYM tarafından son 8 yılda (2018-2025) gerçekleştirilen AYT (Alan Yeterlilik Testi) Kimya sorularının detaylı istatistiksel analizini sunmak ve öğrencilerin en kısa sürede, en az eforla en yüksek neti çıkarabileceği "rahat net" konularını belirlemek amacıyla resmi veriler ışığında hazırlanmıştır. Sosyal medya otomasyonları ve video içerikleri için doğrudan ham veri ve metin kaynağı olarak kullanılabilir.

1. Son 8 Yıl AYT Kimya Soru Dağılım Tablosu

Konu Başlığı	2025	2024	2023	2022	2021	2020	2019	2018
Moder n Atom Teorisi	1	1	1	1	-	2	-	-
Gazlar	1	1	2	1	1	1	1	1
Sıvı Çözeltiler ve Çözünürlük	1	2	2	2	2	2	1	1
Kimyasal Tepkimelerde Enerji	1	1	1	1	1	1	1	1
Kimyasal Tepkimeler	1	1	1	1	1	1	1	1

Konu Başlığı	2025	2024	2023	2022	2021	2020	2019	2018
e Hız								
Kimyasal Tepkimelerde Denge (Sıvı/Gaz)	2	2	2	1	1	1	-	-
Asit-Baz ve Çözünürlük Dengesi	-	-	-	1	1	1	2	1
Kimya ve Elektrik (Elektrokimya)	2	2	3	2	2	3	2	2
Organik Kimya (Giriş Dahil)	4	3	1	3	3	1	3	4
TOPLAM	13	13	13	13	13	13	13	13

2. Öğrencilerin En Rahat Net Çıkarabileceği "Altın

Konular"

AYT Kimya testinde bazı konular geniş müfredatına rağmen çok karmaşık matematiksel işlemler barındırmaz veya soru kalıpları yıllardır hiç değişmemiştir. İşte öğrencilerin kısa sürede çalışıp kesinlikle nete çevirebileceği 5 stratejik konu:

A. Kimyasal Tepkimelerde Enerji (Her Yıl Kesin 1 Soru)

- **Neden Rahat Net?** Soru tarzları tamamen şematiktir. Formülleri basittir ve uzun yorumlar gerektirmez. Matematiksel olarak sadece toplama ve çıkarma işlemine dayanır.
- **Önemli Başlıklar:** Hess Kanunu (Tepkimelerin toplanabilirliği), Standart Oluşum Entalpileri, Bağ Enerjileri ve Potansiyel Enerji Grafikleri.
- **Taktik:** Grafikte ürünlerin enerjisinden girenlerin enerjisini çıkararak ($\Delta H = \text{Ürünler} - \text{Girenler}$) saniyeler içinde doğru cevaba ulaşılabilir.

B. Kimyasal Tepkimelerde Hız (Her Yıl Kesin 1 Soru)

- **Neden Rahat Net?** ÖSYM neredeyse her yıl aynı deneysel tablo sorusunu veya grafik yorumunu sormaktadır. Kuralları nettir ve istisnası azdır.
- **Önemli Başlıklar:** Deney tablolarından hız bağıntısı yazma, Hıza etki eden faktörler (Sıcaklık, Katalizör, Derişim), Aktivasyon Enerjisi grafikleri.
- **Taktik:** Deney tablosunda bir maddenin derişimini sabit tutup diğerinin kaç katına çıktığına bakarak hız derecesini bulma yöntemi (bulmaca çözmek gibidir) her öğrencinin rahatlıkla yapabileceği bir kalıptır.

C. Modern Atom Teorisi (Her Yıl Kesin 1 Soru)

- **Neden Rahat Net?** 11. sınıfın ilk konusudur. Ezber yapmaktan ziyade belirli kuralları (Pauli, Hund, Aufbau) takip etmeye dayalıdır. Görsel hafızası iyi olan öğrenciler zorlanmaz.
- **Önemli Başlıklar:** Kuantum Sayıları (n, l, m_l, m_s), Elektron Dizilimleri (istisnai olan Küresel Simetri - Bakır ve Krom dizilimlerine dikkat), Yükseltgenme Basamağı Bulma.
- **Taktik:** n, l ve m_l kuantum sayılarının kurallarını bilmek ve s, p, d, f orbitallerinin sınırlarını çizmek doğrudan 1 net kazandırır.

D. Karbon Kimyasına Giriş (Organik Kimya Başlangıcı - 1 Soru)

- **Neden Rahat Net?** Organik Kimya'nın tamamı uzun ve ezber ağırlıklı gelebilir; ancak "Karbon Kimyasına Giriş" kısmı tamamen kurallı, geometrik ve görseldir. Karmaşık reaksiyonlar içermez.
- **Önemli Başlıklar:** Hibritleşme türleri (sp, sp^2, sp^3), Sigma ve Pi bağlarının sayılması,

VSEPR gösterimi ve Molekül Geometrilere, Lewis Yapısı.

- **Taktik:** Bir merkez atomun etrafındaki doğrultu sayısını sayarak hibritleşme türünü bulmak (örneğin 4 doğrultu = sp^3) sınavın en kolay çözölen soru tiplerindendir.

E. Kimya ve Elektrik - Redoks ve Temel Piller (2 Soru)

- **Neden Rahat Net?** Bu üniteden 2 ila 3 soru gelir. Elektroliz kısmı öğrencileri zorlayabilse de, Redoks Tepkimesi denkleştirme ve Standart Galvanik Pil (Anot-Katot tespiti) soruları tamamen standart adımlarla çözölür.
- **Önemli Başlıklar:** Redoks tepkimelerinin denkleştirilmesi, Aktivlik sıralaması, Galvanik hücreler (Kimyasal piller).
- **Taktik:** "Anotta aşınma olur, elektronlar anottan katoda akar" (A-K-A-R) gibi temel kodlamaları bilen bir öğrenci, ÖSYM'nin klasik pil şeması sorularını rahatlıkla çözebilir.

3. Otomasyon ve Video İçerikleri İçin Hazır Metin Taslakları

Aşağıdaki kısa metin taslaklarını Instagram Reels, TikTok veya YouTube Shorts videolarında doğrudan seslendirme veya ekran yazısı olarak kullanabilirsiniz:

Taslak 1: Soru Sayısı En Yüksek Olan Konu (Organik ve Elektrik)

"AYT Kimya'da son 8 yılda tek başına sınavın neredeyse yarısını oluşturan iki dev ünite var: Organik Kimya ve Elektrokimya! Sadece bu iki konudan her yıl toplamda 5 ila 7 soru geliyor. Eğer 'büyük oynamak' istiyorsan, bu iki üniteyi es geçme şansın yok!"

Taslak 2: En Kolay Net Getiren 3'lü

"Zamanın az ve AYT Kimya'dan acil nete mi ihtiyacın var? Formülleri sabit, soru tarzları her yıl aynı olan şu 3 konuya çalış: 1) Kimyasal Tepkimelerde Enerji, 2) Kimyasal Tepkimelerde Hız, 3) Modern Atom Teorisi. Sadece birkaç günlük çalışmayla cebe temizinden 3 net atabilirsin!"