



Van Gölü Doğal Sediment ve Modifiye Sediment Üzerine Krom (III) Adsorpsiyonu (İzoterm ve Termodinamik Analiz Çalışması)

Chrome (III) Adsorption On Van Lake Natural Sediment and Modified Sediment (Isotherm and Thermodynamic Analysis Study)

İhsan Alacabey^{1,2*}, Ali Rıza Kul², M. Şakir Ece¹, Hüseyin Alkan³

¹ Mardin Artuklu Üniversitesi, Sağlık Hizmetleri Meslek Yüksekokulu, Mardin

² Van Yüzüncü Yıl Üniversitesi, Fen Fakültesi, Kimya Bölümü, Van

³ Dicle Üniversitesi, Eczacılık Fakültesi, Diyarbakır

MAKALE BİLGİLERİ

Makale geçmişi:

Geliş: 02 Mayıs 2020
Düzeltilme: 18 Mayıs 2020
Kabul: 23 Mayıs 2020

Anahtar kelimeler:

Adsorpsiyon, krom, sediment, termodinamik, adsorpsiyon izotermi

ÖZET

Sediment, nehirlerin, göllerin, koyların, haliçlerin ve okyanusların tabanında yer alan yeryüzü katmanıdır. Dünyanın en büyük soda gölü olması, eşine rastlanmayacak büyüklükte ve güzellikte dipten yükselen güncel karbonat sütunları içermesi ve su seviyesinde yaşanan değişimler, Van Gölü'nü dünyanın en ilginç göllerinden biri yapar. Bu çalışmada Van Gölünden alınan doğal sediment ve asitle (HNO_3) aktive edilmiş sedimentlerin ağır metal (Cr^{3+}) ile ilişkisi batch adsorpsiyon tekniği kullanılarak saptanmaya çalışılmıştır. Farklı konsantrasyonlardaki krom (Cr^{3+}) iyonlarının ve pH'nın adsorpsiyon prosesi üzerine etkisi araştırılmıştır. Langmuir, Freundlich, Dubinin-Radushkevich (D-R) ve Temkin adsorpsiyon izotermi hesaplanmıştır. Hem doğal sediment (DS) hem de asitle modifiye edilmiş sedimentin (MS) Langmuir adsorpsiyon izoterm modeline uyum sağladığı bulunmuştur. Bununla birlikte hem doğal adsorbent hem de asitle modifiye edilmiş adsorbentin termodinamik parametreleri hesaplanmış, $\Delta G^\circ < 0$ değerinin adsorpsiyon prosesinin kendiliğinden gerçekleştiğini göstermiştir. Doğal sedimentin yüzey alanı $7.512 \text{ m}^2/\text{g}$, asit ile aktive edilmiş sedimentin yüzey alanı $79.456 \text{ m}^2/\text{g}$ tespit edilmiş olup aktivasyon işlemi ile çok yüksek bir yüzey alanı elde edilmiştir. Giles adsorpsiyon izoterm sistemine göre H tipi eğriye uyduğu görülmüştür.

Doi: 10.24012/dumf.731216

ARTICLE INFO

Article history:

Received: 2 May 2020
Revised: 18 May 2020
Accepted: 23 May 2020

Keywords:

Adsorption, chromium, sediment, thermodynamics, adsorption isotherms

ABSTRACT

Sediment is the earth layer located at the base of rivers, lakes, bays, estuaries and oceans. The fact that it is the largest soda lake in the world, it contains up-to-date carbonate columns, rising from the bottom of unprecedented size and beauty, and changes in the water level make Van Lake one of the fascinating lakes in the world. In this study, the relationship between natural sediment and acid (HNO_3) activated sediments taken from Van Lake with heavy metal (Cr^{3+}) was tried to be determined by using batch adsorption technique. The effects of chromium (Cr^{3+}) ions and pH at different concentrations on the adsorption process were investigated. Langmuir, Freundlich, Dubinin-Radushkevich (D-R) and Temkin adsorption isotherms were calculated. Both natural sediment (DS) and acid-modified sediment (MS) were found to conform to the Langmuir adsorption isotherm model. However, both the natural adsorbent and the acid-modified adsorbent thermodynamic parameters were calculated, showing that the $\Delta G^\circ < 0$ value adsorption process occurred automatically. The surface area of the natural sediment is $7.512 \text{ m}^2/\text{g}$, and the surface area of the acid-activated sediment is $79.456 \text{ m}^2/\text{g}$ and a very high surface area has been obtained by the activation process. According to Giles adsorption isotherm system, it was observed that it fits the type H curve.

* Sorumlu yazar / Correspondence

İhsan ALACABEY

✉ ihsanalacabey@hotmail.com

Please cite this article in press as İ. Alacabey, A. R. Kul, M. Ş. Ece, H. Alkan, "Van Gölü Doğal Sediment ve Modifiye Sediment Üzerine Krom (III) Adsorpsiyonu (İzoterm ve Termodinamik Analiz Çalışması)", DUJE, vol. 11, no.3, pp. 1225-1232, September 2020.

Giriş

Suyun ağır metallerle kirlenmesi, küresel sanayileşmeyle birlikte büyüyen önemli bir çevre ve sağlık sorunudur. Tarım aktiviteleri, yakıt ve enerji endüstrileri, metal endüstrisi, ağır metal kirliliğinin ana kaynaklarıdır. Ayrıca ağır metaller, yer kabuğunda doğal olarak bulunmaktadır. Ağır metal kirliliği, atık yönetiminin olmaması durumunda insan ve çevre için yıkıcı sonuçlar doğurabilir. Krom ağır metallerdendir ve elektrokaplama ve metal işleme endüstrileri tarafından atık suyuna karışmaktadır. Cr^{3+} yiyecek, içme suyu ve hava yoluyla küçük bir miktara kadar insan vücuduna girerler [1]. Endüstrinin pek çok dalında hammaddelerin işlenmesinde kullanılan, çoğu toksik ve kanserojen özellikleri olan ağır metallerin atık suları, çevre kirliliğinin önemli unsurlarındandır.

Vücudumuz için diyetle eser miktarda alınması gerekli elementlerden biri Cr^{3+} iyonlarıdır. Kromun diğer formları için vücudumuzun ihtiyacı yoktur [2]. Eser element seviyesinin değişmesi, insanlarda sağlık problemleri gösterebilir [3].

Endüstriyel proseslerden suya karışan Cr^{3+} ; tehlikeli su kirleticisidir [4-14]. Cr^{3+} , cilt alerjilerine ve kansere neden olmaktadır [6, 15]. EPA'nın Cr^{3+} için izin verilen limiti içme suyunda 0.1 ppm'i geçmemelidir [6, 16].

Sağlığa zararlı ağır metal iyonları, bilinen fizikokimyasal yöntemlerle atık sudan uzaklaştırılabilir [17]. Çevre kirliliğine neden olan ve insan sağlığına zarar veren inorganik ve organik atıkların giderilmesi için yaygın olarak kullanılan yöntemler membran filtrasyonu, kimyasal çöktürme, iyon değişimi, koagülasyon ve adsorpsiyonu içermektedir [17-19]. Adsorpsiyon, sulu çözeltilerden ağır metallerin uzaklaştırılmasında kullanılan yöntemlerden biridir. Bu çalışmada Van Gölünden alınan Doğal sediment (DS) ve asitle aktive edilmiş sediment [Modifiye sediment (MS)], ile sentetik sulardan Cr^{3+} iyonu adsorpsiyonunun izoterm ve termodinamik analiz çalışmaları yapılmıştır.

Materyal Metod

Doğal Adsorbentin Hazırlanması (NS)

Doğal adsorbent olarak kullanılan sediment (dip çamuru), Van Gölü'nün 35–40 metre derinliğinde “orange peel bucket” örnekleyicisi

(portakal kabuğu keçesi) ile alınmıştır. Doğal adsorbent oda sıcaklığında kendiliğinden kuruması sağlanmıştır.

Modifiye Adsorbentin Hazırlanması (MS)

Reaktöre konulan 50 g DS üzerine yavaş yavaş 250 ml 5N HNO_3 çözeltisi eklenmiş ve kaynama sıcaklığında (yaklaşık 105°C) sürekli karıştırılarak 3 saat bekletilmiştir. Reaksiyon ürünleri süzülüş ve 20 kez distile su ile yıkanarak asit artıkları uzaklaştırılmıştır. Son yıkamada örnek, santrifüj edildikten sonra etüvde 60°C 'de 48 saat süreyle nemin uzaklaştırılması için bekletilmiştir. Örnek bir porselen havanda ezilerek, kurutma sırasında oluşan topaklanmalar öğütülmüş ve 235 mesh elekten geçirilerek desikatörde saklanmıştır.

Adsorpsiyon Deneyleri (Konsantrasyon, pH, Sıcaklık)

DS ve MS numuneleri önce 105°C 'de kurutulmuş 235 meshlik elekten geçirilmiştir. Deneylerden önce tüm plastik ve cam gereçler standart metotlara göre 1 + 1'lik HNO_3 çözeltisi ile yıkanmıştır [20]. Bu numunelerin farklı konsantrasyonlardaki Cr^{3+} iyonu 298 K, 303 K ve 313 K'deki sıcaklıklarda, çözeltiden adsorpsiyonu 5 farklı derişim (10, 25, 50, 75, 100 ppm) ve 5 farklı pH (2, 4, 6, 8, 10) değeri ile çalışılmıştır ve istenilen pH'ı elde etmek için nitrik asit (HNO_3) ve NaOH kullanılmıştır. Her bir deneme de 1 g adsorbente karşılık derişimleri ve pH'ları ayarlanmış 250 ml $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$ çözeltisi erlen içersine alınmıştır. Daha sonra termostatlı su banyosuna yerleştirilmiştir, sıcaklık sabit tutulup, mekanik karıştırıcılar yardımıyla, karıştırma hızı sabit tutularak, 120 dakika adsorpsiyon işlemi gerçekleştirilmiştir. Adsorpsiyon süresi bittikten sonra süzme işlemi gerçekleştirilmiş ve sonrasında çözeltide kalan ağır metal miktarı atomik adsorpsiyon spektroskopisi (AAS) ile okutulup veriler alınarak adsorpsiyon izoterm parametreleri ile adsorpsiyon termodinamik parametreleri hesaplanmıştır.

Batch adsorpsiyon tekniği kullanılarak gerçekleştirilen bu çalışmada birim adsorbent (q_e) başına adsorbe edilen Cr^{3+} iyonunun miktarı eşitlik 1 ile hesaplanmıştır [21]:

$$q_e = \frac{(C_i - C_e)V}{m} \quad (1)$$

Yüzde adsorpsiyon hesaplaması eşitlik 2 kullanılarak hesaplanmıştır [22]:

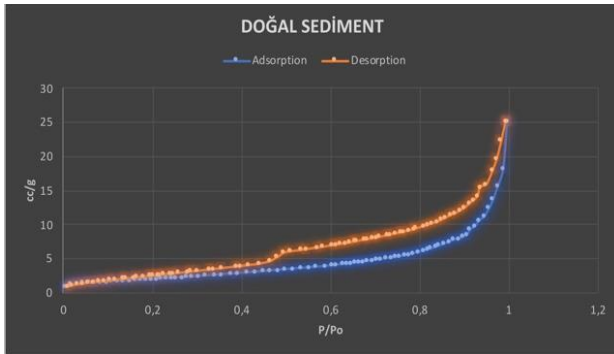
$$\text{Yüzde Adsorbe} = \frac{C_i - C_e}{C_i} \times 100 \quad (2)$$

C_i : çözeltideki Cr^{3+} iyonu başlangıç konsantrasyonudur (mg/L); C_e : çözeltinin denge derişimi Cr^{3+} iyonu konsantrasyonu (mg/L); V : çözeltinin hacmidir (L) ve m : sedimentin ağırlığıdır (g).

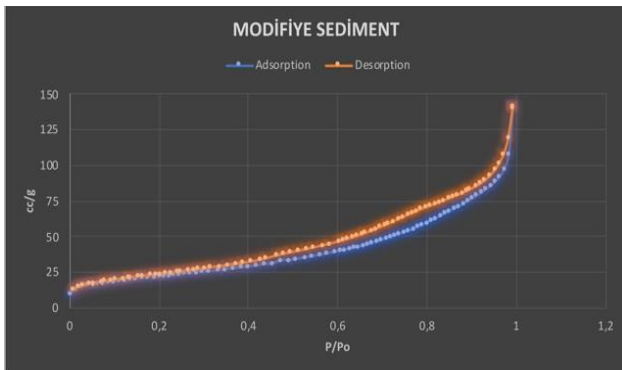
Sonuçlar ve Tartışma

DS ve MS'in Karakterizasyonu

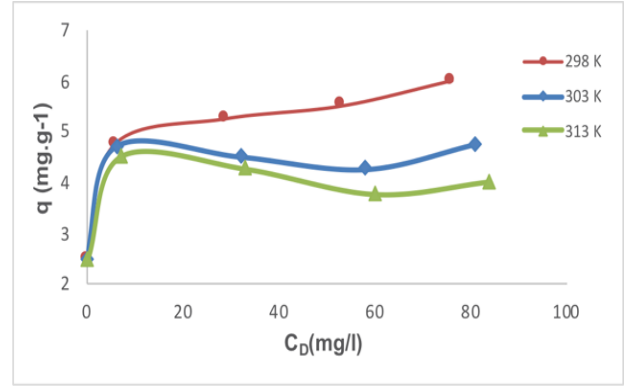
DS ve MS'lerinin spesifik yüzey alanın BET karakterizasyonda sırasıyla 7.512 m²/g ve 79.456 m²/g olarak bulunmuştur. DS ve MS'lerinin yüzey analiz izotermi incelendiğinde MS'lerinin spesifik yüzey alanındaki bu artış, asit ile modifikasyon işleminde karbonat grupları karbondioksit olarak parçalanıp ortamdan ayrılmasından kaynaklanmaktadır. DS ve MS adsorpsiyon ve desorpsiyon izotermi Şekil 1 ve Şekil 2' de görülmektedir. IUPAC sınıflandırmasına göre Şekil 1 ve Şekil 2' de gösterildiği gibi hem DS hem de MS, tip IIb olduğu tespit edilmiştir [23].



Şekil 1. DS'nin adsorpsiyon ve desorpsiyon izoterm grafiği



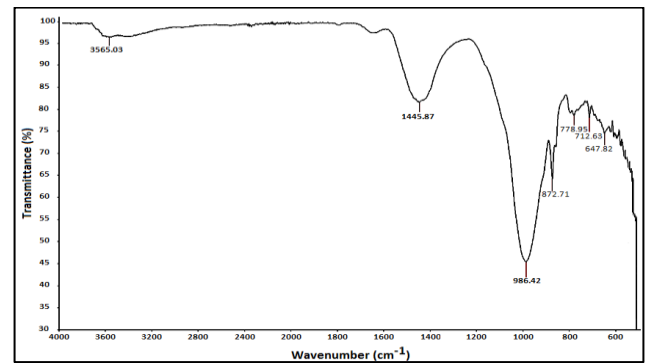
Şekil 2. MS'nin adsorpsiyon ve desorpsiyon izoterm grafiği



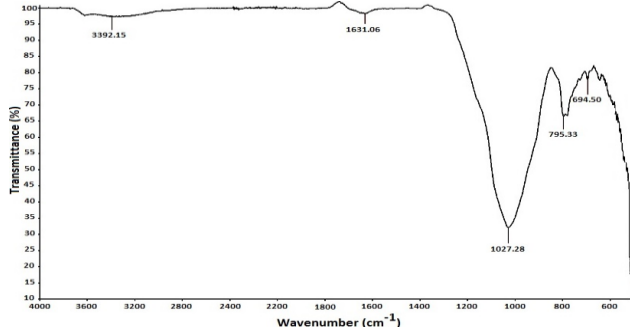
Şekil 3. Cr^{3+} için Giles izotermi

Giles izotermine göre C_D (mg/L) değerlerinin q (mg/g) değerlerine karşı çizilen grafik, 4 ana sınıfta incelenmektedir. Giles bunları S, L, H ve C tipi eğri olarak sınıflandırmıştır. Bu çalışmada Gilese izotermine göre H tipi eğriye uyduğu tespit edilmiştir. L tipi eğrinin özel bir durumu olan H tipi eğri; çözünmüş maddenin seyreltik derişimlerinde ya tamamen adsorplanır ya da çözeltide ölçülemeyecek kadar az miktarda kaldığını gösterir [24, 25].

Şekil 4'de verilen DS'nin FTIR spektrumu incelendiğinde 1445.87 cm⁻¹ piki karbonata ait olduğu görülmektedir. Sedimentin ağırlıklı olarak mineral karbonatlardan meydana geldiği ifade edilebilir. 3565-3300 cm⁻¹ arasında bulunan pik sedimentin yapısına bağlı olan H₂O'daki O-H esneme bandıdır. Silikat yapısında bulunan Si-O titreşimine ait pikler ise 950 cm⁻¹ ve 1100 cm⁻¹ deki piklerdir. 875 cm⁻¹ deki pikde sedimentin yapısında bulunan karbonatlardan kaynaklanmaktadır. Şekil 5'de verilen MS'nin FTIR spektrumu incelendiğinde asit işlemine tabi tutulan örneklerde yapıdaki karbonatlar parçalanıp CO₂ olarak ortamdan ayrıldığından doğal yapıdaki karbonata ait pikler yok olmuştur.

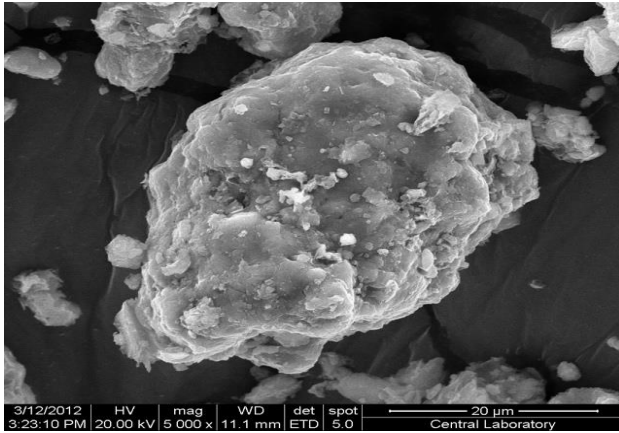


Şekil 4. DS'nin FTIR spektrumu

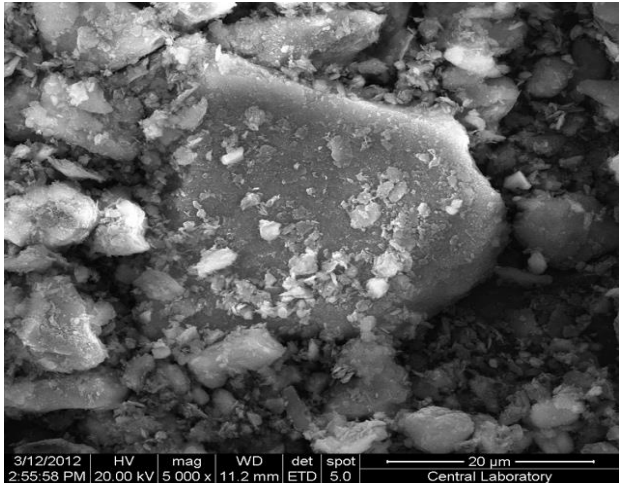


Şekil 5. MS'nin FTIR spektrumu

DS ve MS'nin yapısının SEM Görüntüleri sırasıyla Şekil 6 ve Şekil 7' de verilmiştir. DS yüzeyi modifikasyondan sonra küme formları ile kaplandığı Şekil 7' de görülmektedir. Küme boyutları, bir ile birkaç mikrometre arasında değişir.



Şekil 6. DS'nin SEM Mikrofotografı



Şekil 7. MS'nin SEM Mikrofotografı

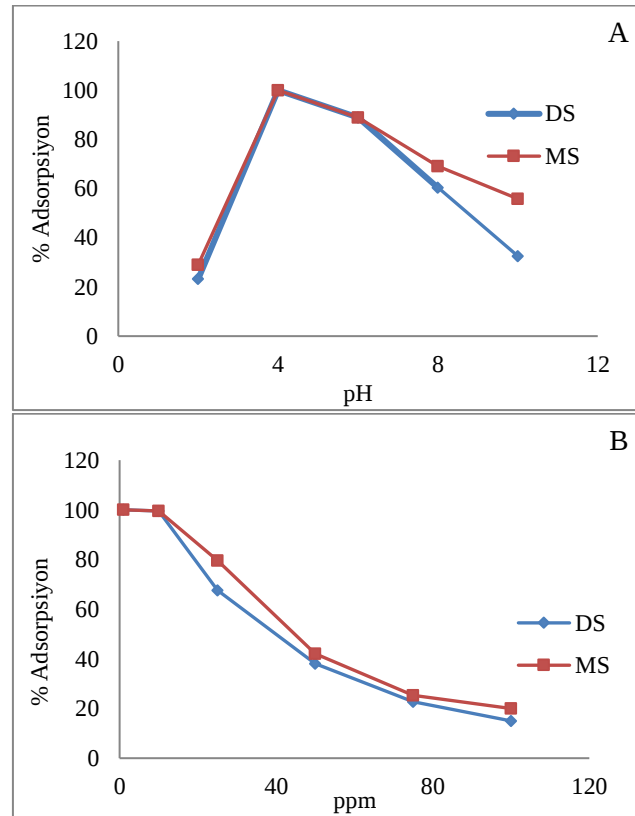
PH değerinin etkisi

Hem DS'nin hem de MS'nin için Çözeltilerin pH'sı bazık bölgede adsorpsiyonun azaldığı Şekil 8.A'da görülmektedir. Çünkü çözelti pH'ı,

hem adsorbanın yüzeyindeki bağlanma bölgelerini hem fonksiyonel grupları hem de adsorbat türlerinin yük profillerini etkilemekte ve bunun sonucu olarak da adsorban ve adsorbat türleri arasındaki etkileşimlere neden olmaktadır [26]. Bu azalma kullandığımız adsorbentin bazık karakterli olduğunu göstermektedir.

Konsantrasyonun Etkisi

DS'in ve MS'in sırasıyla Cr^{3+} iyonunun 10.0-100.0 ppm aralığındaki farklı çözeltilerin adsorpsiyon kapasitesine derişimin etkileri Şekil 8.B'de gösterilmiştir. En yüksek adsorpsiyonu MS'nin sağladığı tespit edilmiştir. Bu farklılık ağır metal adsorpsiyonunun MS'nin negatif uçların artmasıyla DS'e göre adsorpsiyon değerinin arttığı, derişimin artmasıyla % adsorpsiyonun düşmesinden ve düşük derişimde maksimum adsorpsiyon sağlamasından kaynaklanmaktadır. Çünkü derişim arttıkça metal iyonları hem hidratlaşma da hem de kümelenmede artış göstereceğinden serbest iyon olarak veya küçük hidratları halinde bulunamaz.



Şekil 8. A) DS ve MS'nin Cr^{3+} iyonlarının adsorpsiyonuna pH'nın etkisi (C: 25 ppm, T:298 K), B) DS ve MS'nin Cr^{3+} iyonlarının adsorpsiyonuna konsantrasyonun etkisi [pH:4, T1: 298K]

İzoterm Çalışmaları

Sulu çözeltide kalan Cr^{3+} iyonların ve adsorbe olan Cr^{3+} iyonların arasındaki dengeyi tanımlamak için Langmuir, Freundlich, Temkin ve Dubinin-Radushkevich (D-R) izoterm modelleri uygulandı.

Langmuir izoterminin lineer denklemi eşitlik 3'te verilmiştir [27].

$$\frac{C_e}{q_e} = \frac{1}{q_m b} + \frac{C_e}{q_m} \quad (3)$$

C_e (mg/L) denge konsantrasyonudur, q_e (mg/g) dengedeki adsorpsiyon miktarıdır, q_m (mg/g) maksimum adsorpsiyon kapasitesidir, b (L/mg) adsorpsiyon denge sabitidir [28].

Freundlich izoterminin lineer denklemi eşitlik 4'te verilmiştir [29].

$$\ln q_e = \ln K_F + \frac{1}{n} \ln C_e \quad (4)$$

K_F kabaca adsorpsiyon kapasitesinin bir göstergesidir ve n adsorpsiyon şiddetidir.

Temkin izoterminin lineer denklemi eşitlik 5'te verilmiştir [30].

$$q_e = B \ln K_T + B \ln C_e, B = (RT)/b \quad (5)$$

K_T (L/mg) Temkin izoterm sabitini ve b (kJ/mol) adsorpsiyon ısı ile ilgili bilgi veren Temkin sabitidir.

Dubinin-Radushkevich (D-R) izotermi eşitlik 6,7,8 kullanılarak hesaplanmıştır [22].

$$\ln q_e = \ln q_m - k \varepsilon^2 \quad (6)$$

burada, q_e birim sediment başına çıkarılmış ağır metal miktarıdır (mg/g), q_m D-R adsorpsiyon kapasitesidir (mg/g), k adsorpsiyon enerjisi ile ilgili sabittir (mol^2/kJ^2), ε Polanyi potansiyelidir (kJ/mol), R gaz sabitidir ($\text{kJ}/\text{K}^2\text{mol}^2$) ve sıcaklık (K) T 'dir.

$$\varepsilon = RT \ln \left(1 + \frac{1}{C_e} \right) \quad (7)$$

$$E = (2k)^{-1/2} \quad (8)$$

Eşitlik 8'de verilen Adsorpsiyon enerjisi E (kJ/mol), adsorpsiyonun kimyasal, iyon değişimi veya fiziksel adsorpsiyon gibi adsorpsiyon mekanizması hakkında hakkında bilgi verir [31]. E değerinin büyüklüğü 8 ile 16 kJ/mol arasında yer alması, sorpsiyon işlemi iyon değişimi mekanizması üzerinden gerçekleştiğini göstermektedir, $E > 16$ kJ/mol değerleri için ise

sorpsiyon mekanizması kimyasal etkileşim ile açıklanabilir [22].

Termodinamik Çalışmalar

Adsorpsiyon tipinin belirlenmesi için adsorpsiyon entalpisi (ΔH°), adsorpsiyon entropisi (ΔS°) ve Gibbs serbest entalpisi (ΔG°) termodinamik açıdan önemli bir yer tutmaktadır. Bu nicelikler sırayla eşitlik (9), (10), (11), (12)'den yararlanılarak hesaplanmıştır [22].

$$\Delta G^\circ = \Delta H^\circ - T \Delta S^\circ \quad (9)$$

Burada ΔG° Serbest enerji değişimi, Gibbs serbest enerjidir (kJ/mol), ΔH° Entalpi değişimidir (kJ/mol), ΔS° Entropi değişimidir (kJ/molK), T sıcaklıktır (Kelvin).

Adsorpsiyon prosesinde Gibbs serbest enerjisini hesaplanması için K_c , eşitlik 10 yardımı ile hesaplanmıştır.

$$K_c = C_a / C_e \quad (10)$$

K_c Denge sabitidir, C_a sediment tarafından tutulan madde konsantrasyonudur (mg/L), C_e Çözeltide kalan madde konsantrasyonudur (mg/L).

K_c 'nin, başlangıç madde konsantrasyonlarına (C_0) karşı çizilen grafiğin kesim noktasından bulunan K_c° değeri, Eşitlik 11'de K_c° değeri yerine yazılırsa adsorpsiyonun Gibbs serbest enerjisi bulunur. Adsorpsiyon işleminin kendiliğindenlik derecesi Gibbs serbest enerjisi tarafından belirlenir [32].

$$\Delta G^\circ = -R T \ln K_c^\circ \quad (11)$$

$$\ln K_c^\circ = \frac{\Delta S^\circ - \Delta H^\circ}{R} \times \frac{1}{T} \quad (12)$$

R Gaz sabitidir ($8.314 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$).

Eşitlik 12 kullanılarak, $\ln K_c^\circ$ değerinin $1/T$ değerine karşı çizilen grafiğin eğiminden ΔH° ve kesim noktasından da ΔS° hesaplanmaktadır.

Hem DS'leri hem de MS'leri üzerindeki uygun pH'daki (pH=4) Cr^{3+} 'ün farklı sıcaklıklardaki (298 K, 303 K ve 313 K) adsorpsiyonu için Langmuir, Freundlich, Temkin ve Dubinin-Radushkevich (D-R) izoterm parametreleri uygulanmıştır. Langmuir izoterm sabitleri pH:4, $T_3=313$ Cr^{3+} iyonlarının DS üzerindeki adsorpsiyonunun korelasyon faktörü $R^2 = 0.9948$ olarak hesaplanmıştır. Aynı şartlarda Freundlich izoterm sabitlerinin hesaplanması için çizilen eğrilerde Cr^{3+} iyonunun DS üzerindeki

adsorpsiyonunun korelasyon faktörü $R^2 = 0.6254$ olarak hesaplanmıştır (Tablo 1). Dubinin-

Radushkevich (D-R) adsorpsiyon izoterminden elde edilen sonuçlara göre; MS monomolekül

Tablo 1. Langmuir, Freundlich, Temkin ve Dubinin-Radushkevich (D-R) izoterm parametreleri A; DS- Cr^{3+} pH:4. B; MS- Cr^{3+} pH:4

	T(K)	Langmuir			Freundlich			Temkin			Dubinin-Radushkevich (D-R)			
		b (L/mg)	q_m (mg/g)	R^2	n	K_F (mg/g)	R^2	b (kJ/mol)	K_T (L/mg)	R^2	q_m (mol/g)	k_{D-R} (mol ² /kJ ²)	E (kJ/mol)	R^2
A	298	0.4443	3.8168	0.9901	14.056	3.2486	0.7455	1.6970	0.0019	0.6830	0.0825	2.4944	16.7	0.8774
	303	0.4812	3.6127	0.9856	15.6595	3.1376	0.6685	1.6617	0.0028	0.6090	0.0778	2.5534	17.1	0.8390
	313	0.4787	3.5162	0.9948	18.180	3.1791	0.6254	1.6224	0.0026	0.5510	0.0764	2.5724	19.6	0.8140
B	298	0.5527	5.9453	0.9952	8.5562	1.7440	0.9862	2.2670	0.0005	0.9892	0.1062	2.2422	13.6	0.9739
	303	1.5522	4.6083	0.9940	11.6144	1.6856	0.8301	1.8297	0.0013	0.8059	0.0893	2.4158	15.1	0.9507
	313	1.6431	3.9063	0.9968	14.4718	1.6504	0.6691	1.8863	0.0027	0.6007	0.0804	2.5209	16.0	0.8639

adsorpsiyon kapasitesini arttırdığı Tablo 1'den anlaşılmaktadır.

Tablo 1'de Cr^{3+} ve iyonlarının DS'i üzerine adsorpsiyonunda E değerinin 16 kJ/mol'den daha büyük olmasından tutulmanın kimyasal olduğu saptanmıştır. Buna karşın MS'nin Cr^{3+} ve iyonlarının E değerinin 8-16 kJ/mol değerleri arasında yer almasından adsorpsiyonun ağırlıklı olarak iyon değişimi olduğu saptanmıştır.

Tablo 2. Adsorpsiyonu için hesaplanan termodinamik parametreler A; DS- Cr^{3+} pH:4. B; MS- Cr^{3+} pH:4

	Sıcaklık (K)	K_c° , Sabit	ΔG° , kJ/mol	ΔH° , kJ/mol	ΔS° , kJ/mol
A	298	122.39	-11.9102	-15.7850	0.0915
	303	87.554	-11.2662		
	318	152.9	-13.0889		
	303	204.19	-13.3994		
	318	204.35	-13.8437		
B	298	122.87	-11.9199	28.9144	-0.0575
	303	87.957	-11.2778		
	318	68.388	-10.9952		
	303	309.01	-14.4432		
	318	206.78	-13.8745		

Sonuçlar

Adsorpsiyon veriminin, çözelti pH'ı, ağır metal iyonlarının konsantrasyonu ve sıcaklıkla değiştiği gözlenmiştir. Adsorpsiyonun yaklaşık 120 dakikada dengeye ulaştığı tespit edilmiştir. Çözeltinin pH'ı bazik olduğunda adsorpsiyonun azalması kullandığımız adsorbentin bazik

karakterli olmasından kaynaklanmıştır. Cr^{3+} iyonlarının adsorpsiyonunun pH=4.0'de maksimum olduğu gözlenmiştir. Adsorpsiyon verimliliklerine bakıldığında Cr^{3+} iyonlarının MS üzerine adsorpsiyonu DS'den daha fazla adsorbe ettiği gözlenmiştir.

MS'nin içindeki kil minerallerinin kristal yapısından uzaklaşan Al^{3+} , Fe^{3+} , Mg^{2+} gibi iyonların boşalan yerlerinde ortaya çıkan mikro ve mezo-gözeneklerden dolayı özgül gözenek hacmi ve bu gözeneklerin duvarlarından dolayı ise özgül yüzey alanı yükselmiştir [33]. DS'nin yüzey alanı 7.512 m²/g olarak belirlenmiştir. MS'nin BET yüzey alanları belirlendiğinde; Kimyasal olarak HNO₃ seçildiğinde ise MS yeterince yüksek yüzey alanı (79.456 m²/g) elde edilmiştir.

DS'lerinin ve MS'lerinin Cr^{3+} iyonlarının adsorpsiyon verilerinin Langmuir izoterm denkleminde daha iyi uyum sağladığı bulunmuştur, bu sonuç adsorpsiyonun tek tabakalı ve homojen olduğunu göstermektedir.

DS ile Cr^{3+} iyonlarının uzaklaştırılmasında hesaplanan termodinamik parametrelerden ΔH^0 negatif bulunması prosesin ekzotermik olduğunu göstermektedir [34]. ΔS^0 değerinin pozitif bulunması adsorpsiyon sırasında Cr^{3+} iyonları çözeltisi ile DS arayüzeyinde düzensizliğinin arttığını göstermektedir. Ayrıca MS için pozitif değerli ΔH^0 prosesin endotermik olduğunu göstermektedir. ΔS^0 değerinin negatif bulunması adsorpsiyon sırasında Cr^{3+} iyonlarının çözeltisi ve MS katı – çözelti arayüzeyinde düzensizliğinin azaldığını göstermektedir [35].

Hem DS hem de MS için Gibbs serbest enalpisi ΔG^0 değerlerinin negatif bulunması adsorpsiyonun kendiliğinden gerçekleştiğini ifade eder (Tablo2). Asit ile aktivasyon prosesinde, aktivasyonun gerçekleşmesi sebebiyle doğal malzemeye göre yüksek yüzey alanı ve gözenekliliğe sahip katı ürün elde edilmiştir.

Teşekkür

Bu çalışma Yüzüncü Yıl Üniversitesi Bilimsel Araştırma Projeleri Birimi tarafından 2010 – FBE – D126 nolu proje ile desteklenmiştir, finansal yönden destekleyen Yüzüncü Yıl Üniversitesi Bilimsel Araştırma Projeleri Birimi'ne teşekkürlerimi sunarım.

Kaynaklar

- Atasoy, N., et al., *Levels of heavy metals and certain macro elements in potable and tap water at Van city center*. Hacettepe J. Biol. & Chem, 2011. **39**: p. 391-396.
- Alacabey, İ., *Bazı ağır metallerin (kobalt, krom, kadmiyum) doğal ve aktive edilmiş Çaldıran Diatomiti (Çaldıran/Van) üzerindeki adsorpsiyon denge çalışmaları*. 2006, Yüksek Lisans Tezi.
- Alacabey, İ., et al., *Determination of Cobalt (Co) level in hair and serum of Gas Station Workers in Van Province*. J Environ Sci Toxicol Food Technol, 2017. **11**(2): p. 30-32.
- Chwastowska, J., et al., *Speciation of chromium in mineral waters and salinas by solid-phase extraction and graphite furnace atomic absorption spectrometry*. Talanta, 2005. **66**(5): p. 1345-1349.
- Karthikeyan, T., S. Rajgopal, and L.R. Miranda, *Chromium (VI) adsorption from aqueous solution by Hevea Brasilinesis sawdust activated carbon*. Journal of hazardous materials, 2005. **124**(1-3): p. 192-199.
- Wei, X., et al., *Adsorption behaviors of atrazine and Cr (III) onto different activated carbons in single and co-solute systems*. Powder Technology, 2018. **329**: p. 207-216.
- Godinho, D., et al., *Adding value to gasification and co-pyrolysis chars as removal agents of Cr³⁺*. Journal of hazardous materials, 2017. **321**: p. 173-182.
- Di Natale, F., et al., *Removal of chromium ions from aqueous solutions by adsorption on activated carbon and char*. Journal of Hazardous Materials, 2007. **145**(3): p. 381-390.
- Derya, H., *Tekirdağ ilinde bulunan bazı ahırlardan toplanan olgunlaşmış ve olgunlaşmamış gübrelerin besin elementi içeriklerinin belirlenmesi ve tarımsal açıdan değerlendirilmesi*. 2013, Namık Kemal Üniversitesi.
- Anderson, R.A., *Chromium and insulin resistance*. Nutrition research reviews, 2003. **16**(2): p. 267-275.
- Adriá-Cerezo, D., M. Llobat-Estellés, and A. Mauri-Aucejo, *Preconcentration and speciation of chromium in waters using solid-phase extraction and atomic absorption spectrometry*. Talanta, 2000. **51**(3): p. 531-536.
- Agarwal, G., H.K. Bhuptawat, and S. Chaudhari, *Biosorption of aqueous chromium (VI) by Tamarindus indica seeds*. Bioresource technology, 2006. **97**(7): p. 949-956.
- Dubey, S.P. and K. Gopal, *Adsorption of chromium (VI) on low cost adsorbents derived from agricultural waste material: a comparative study*. Journal of hazardous materials, 2007. **145**(3): p. 465-470.
- Hsu, L., et al., *The removal and recovery of Cr (VI) by Li/Al layered double hydroxide (LDH)*. Journal of Hazardous Materials, 2007. **142**(1-2): p. 242-249.
- Kotaś, J. and Z. Stasicka, *Chromium occurrence in the environment and methods of its speciation*. Environmental pollution, 2000. **107**(3): p. 263-283.
- Lingamdinne, L.P., et al., *Biogenic reductive preparation of magnetic inverse spinel iron oxide nanoparticles for the adsorption removal of heavy metals*. Chemical Engineering Journal, 2017. **307**: p. 74-84.
- Lin, S.-H. and R.-S. Juang, *Heavy metal removal from water by sorption using surfactant-modified montmorillonite*. Journal of Hazardous Materials, 2002. **92**(3): p. 315-326.
- Bhattacharyya, K.G. and S.S. Gupta, *Kaolinite and montmorillonite as adsorbents for Fe (III), Co (II) and Ni (II) in aqueous medium*. Applied Clay Science, 2008. **41**(1-2): p. 1-9.

19. Tural, S., M.Ş. Ece, and B. Tural, *Synthesis of novel magnetic nano-sorbent functionalized with N-methyl-D-glucamine by click chemistry and removal of boron with magnetic separation method*. Ecotoxicology and environmental safety, 2018. **162**: p. 245-252.
20. APHA, A., *WEF Standard methods for the examination of water and wastewater* Washington, DC, USA: American Public Health Association, 1995. **19th ed**.
21. Erol, K., *The adsorption of calmoduline via nicotinamide immobilized poly (HEMA-GMA) cryogels*. Journal of the Turkish Chemical Society Section A: Chemistry, 2017. **4**(1): p. 133-148.
22. Alacabey, İ., *Doğal ve Aktive Edilmiş Van Gölü Sediment (Dip Çukuru) Örneklerinin Bazı Ağır Metallerle Adsorpsiyonun İzoterm ve Termodinamik Analizi, Doktora Tezi, Yüzüncü Yıl Üniversitesi. Fen Bilimleri Enstitüsü, Van, 2014.*
23. Sawant, S.Y., R.S. Somani, and H.C. Bajaj, *A solvothermal-reduction method for the production of horn shaped multi-wall carbon nanotubes*. Carbon, 2010. **48**(3): p. 668-672.
24. Giles, C., et al., *786. Studies in adsorption. Part XI. A system of classification of solution adsorption isotherms, and its use in diagnosis of adsorption mechanisms and in measurement of specific surface areas of solids*. Journal of the Chemical Society (Resumed), 1960: p. 3973-3993.
25. MAHAMANLIOĞLU, M., İ. KIZILÇIKLI, and A. ÇINARLI, *BAZİK BOYAR MADDELERİN AĞAÇLI KÖMÜRLERİNDEN ELDE EDİLEN AKTİF KARBON ÜZERİNDE ADSORPSİYONU*. Selçuk Üniversitesi Mühendislik, Bilim ve Teknoloji Dergisi, 2006. **21**(3): p. 21-32.
26. Krishnan, K.A., A. Sheela, and T. Anirudhan, *Kinetic and equilibrium modeling of liquid-phase adsorption of lead and lead chelates on activated carbons*. Journal of Chemical Technology & Biotechnology: International Research in Process, Environmental & Clean Technology, 2003. **78**(6): p. 642-653.
27. Erol, K., *DNA adsorption via Co (II) immobilized cryogels*. Journal of Macromolecular Science, Part A, 2016. **53**(10): p. 629-635.
28. Zhao, X., et al., *A green method to synthesize flowerlike Fe (OH) 3 microspheres for enhanced adsorption performance toward organic and heavy metal pollutants*. Journal of Environmental Sciences, 2018.
29. Erol, K., et al., *Magnetic diatomite for pesticide removal from aqueous solution via hydrophobic interactions*. Environmental Science and Pollution Research, 2019. **26**(32): p. 33631-33641.
30. Riza, K.A., et al., *Equilibrium, kinetic and thermodynamic studies of nickel adsorption onto natural and modified kaolinites*. Fresenius Environmental Bulletin, 2011. **20**(5): p. 1155-1166.
31. Caliskan, N., et al., *Adsorption of Zinc (II) on diatomite and manganese-oxide-modified diatomite: A kinetic and equilibrium study*. Journal of hazardous materials, 2011. **193**: p. 27-36.
32. Depci, T., et al., *Characteristic properties of adsorbed catalase onto activated carbon based adiyaman lignite*. Fresenius Environmental Bulletin, 2011. **20**(9a): p. 2373-2380.
33. Yalçın, E., *Bentonitik killer üzerinde etilen glikol monoetil eter adsorpsiyonu*. 2010, Ankara Üniversitesi.
34. Alkan, S., et al., *Polifenol Oksidaz Enziminin Aktif Karbonla Adsorpsiyonunun İzoterm ve Kinetik Analizi*. Dicle Üniversitesi Fen Bilimleri Enstitüsü Dergisi, 2014. **3**(1): p. 69-78.
35. Kul, A.R., İ. Alacabey, and N. Çalışkan Kılıç, *Removal of Cobalt Ions from Aqueous Solution by Diatomite*. Hacettepe Journal of Biology and Chemistry, 2010. **38**(2): p. 85-93.