



MƏKTƏBDƏ

KİMYA fənnindən 9-cu sinifdə I yarımildə keçirilən

QİYMƏTLƏNDİRMƏ

üçün

STANDARTLAR VƏ QİYMƏTLƏNDİRMƏ MEYARLARI

Standartlar:

2.2.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərini tərtib edir.

1.1.1. Maddələrin (metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşunu, fiziki xassələrini şərh edir.

1.2.1. Maddələrin (metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşunun xassələrinə təsirini şərh edir.

3.1.1. Metallar və qeyri-metallara, onların mühüm birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid müşahidə və təcrübələr aparır, nəticələrinə münasibət bildirir.

4.1.1. Metallar və qeyri-metalların, onların birləşmələrinin, sadə üzvi birləşmələrin tətbiqinə və həyatda roluna dair referatlar hazırlayır.

Qiymətləndirmə meyarları:

1. münasibət bildirmə
2. şərhətmə
3. tənlik tərtibətmə
4. hesablama
5. referat hazırlama

KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ № 1 (A variantı)

Məktəb:

Fənn: Kimya

Sinif: IX

Fənn müəllimi:

Tarix: _____ Şagirdin adı _____ Soyadı _____

2.1.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiyaların qanunauyğunluqlarını izah edir.

2.2.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərini tərtib edir.

1. Hansı metallara təbiətdə sərbəst halda rast gəlinir? (4)

- A) Ca, Al, Fe B) Cu, Fe, Al C) Au, Pt, Ag
D) Au, Ag, Zn E) Cu, Fe, Cr

2. Ən yüksək metal parıltısına malik metalları göstərin. (4)

1. Hg 2. Mn 3. Cu 4. Ag 5. Fe

- A) 1, 2, 3 B) 1, 3, 4 C) 1, 4 D) yalnız 3 E) 1, 4, 5

3. Səhv ifadəni müəyyən edin. (8)

A) korroziya- metal səthində metalın oksidləşmə məhsullarının əmələ gəlməsidir

B) paslanma-dəmir və polad məmulatların korroziyasıdır

C) dəmirin ətraf mühitdə korroziyasında həm oksigen, həm də su iştirak edir

D) mühitdə duzun olması korroziyanı sürətləndirir

E) korroziya metalın səthində əmələ gələn oksid təbəqəsinin xassəsindən asılı deyil

4. Yarımqrupda yuxarıdan aşağıya doğru qələvi metalların hansı xassələri artır?(7)

- 1) ionlaşma enerjisi 2) metallıq xassəsi

- 3) reduksiyaedicilik xassəsi 4) atom radiusu

- A) 1-4 B) 1, 2 C) 1-3 D) 1, 3 E) 2-4

5. Natrium haqqında hansı ifadə və ya ifadələr səhvdir? (7)

1) istilik daşıyıcısı kimi istifadə edilir

2) alovu bənövşəyi rəngə boyayır

3) müsbət ionu zəhərlidir

4) hidrogendən güclü reduksiyaedicidir

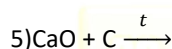
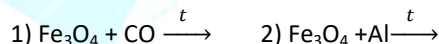
- A) 1-4 B) 1, 2 C) 1-3 D) 2, 3 E) 2-4

6. Kalsiumun hansı birləşməsi təbiətdə tapılır?(4)

- A) CaCO₃ B) CaSO₄·2H₂O C) CaCl₂

- D) Ca₃(PO₄)₂ E) CaCO₃·MgCO₃

7. Hansı reaksiyalar üzrə metal alınır?(15)



- A) 1-5 B) 1, 2 C) 1-3 D) 1,3,5 E) 2-4

8. Əlvan ərintiləri göstərin. (4)

- 1) polad 2) bürünc 3) tunc 4) çuqun 5) melxior

9. Hansı birləşmədən suyun yalnız müvəqqəti

codluğunu aradan qaldırmaq üçün istifadə olunur?(4)

- A) Na₂CO₃ B) NaHCO₃ C) Na₂SO₄

- D) Ca(OH)₂ E) Ca(HCO₃)₂

10. Hansı maddənin köməyiylə Fe²⁺ və Fe³⁺ ionlarını məhlulda təyin etmək olar? (8)

- A) H₂SO₄ B) KOH C) KCl D) HNO₃ E) Cl₂

11. Aşağıdakı ifadələr hansı maddəyə aiddir?(15)

1. Ekzotermik reaksiya üzrə alınır

2. Xlorlu əhəngin alınmasında istifadə olunur

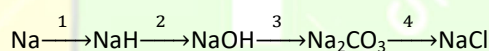
3. Əhəng suyunun tərkibinə daxildir

4. CO₂-nin təyində istifadə olunur

- A) Ca(OH)₂ B) CaO C) HClO

- D) Ca(HCO₃)₂ E) Ca(ClO)₂

12. Aşağıdakı çevrilmələrin tənliklərini tərtib edin.(20)



Bal: _____

Qiymət: _____

Müəllimin imzası: _____

KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ № 1 (B variantı)

Məktəb:

Fənn: Kimya

Sınıf: IX

Fənn müəllimi:

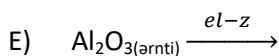
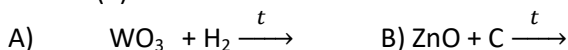
Tarix: _____

Şagirdin adı _____ Soyadı _____

2.1.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiyaların qanunauyğunluqlarını izah edir.

2.2.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərini tərtib edir.

1. Hansı sxem hidrometallurgiya üsulunu əks etdirir?(4)



2. Hansı sıradakı metallar onların oksidlərinin reduksiyasından alınır?(4)

A) Zn, Al, Co, Ca B) Fe, Zn, Sn, Cr C) Na, K, Li, Ca

D) Ba, Ca, Mg, Al E) Cu, Ag, Mg, Ca

3. Qara ərintiləri göstərin. (4)

1) polad 2) bürünc 3) tunc 4) çuqun 5) melxior

4. Alüminium haqqında səhv ifadəni müəyyən edin. (4)

A) yüngül metaldır B) asanəriyən metaldır

C) s-elementidir D) ionu qələvi məhlulu ilə təyin edilir

E) amfoter xassəli oksid və hidroksid əmələ gətirir

5. Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradır? (4)

A) Mg^{2+} , Ca^{2+} , HCO_3^- B) Mg^{2+} , Ca^{2+} , CO_3^{2-}

C) Mg^{2+} , Ca^{2+} , SO_4^{2-} D) K^+ , Ca^{2+} , HCO_3^-

E) Na^+ , Ca^{2+} , CO_3^{2-}

6. Suyun codluğuna aid hansı ifadə səhvdir? (7)

A) karbonatlı və qeyri-karbonatlı olur

B) müvəqqəti və daimi olur

C) sodanın təsiri ilə aradan qaldırılır

D) suyu distillə etməklə tam aradan qaldırılır

E) məişət üçün yararlı olan suyun codluğu 7mmol/l-dən çox olmamalıdır

7. Hansı ifadə kalsiuma və ya onun ionuna aid deyil? (7)

A) gümüşü-ağ rəngli metaldır B) asanəriyən metaldır

C) ağır metaldır D) kalsium bariumdan az fəaldır

E) qanın laxtalanmasında iştirak edir

8. Be, Mg, Ca, Sr, Ba ardıcılığında metalların hansı xassəsi artır? (15)

1. İonlaşma enerjisi 2. Metallıq xassəsi

3. Reduksiyaedicilik xassəsi 4. Elektromənfilik

9. Doğru ifadələri müəyyən edin. Yer qabığında... (15)

1. alüminium ən çox yayılmış metaldır

2. dəmir ən çox yayılmış metaldır

3. natrium yalnız duzların tərkibində rast gəlinir

4. gümüş və qızıl sərbəst halda tapılır

5. alüminium və dəmir yalnız oksid şəklində tapılır

A) 1, 3, 4, 5 B) 2, 3, 4, 5 C) yalnız 3

D) 1, 3, 4 E) yalnız 4

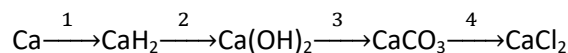
10. Hansı metalların polada əlavə edilməsi poladın korroziyaya qarşı davamlılığını artırır? (8)

1. Cr 2. K 3. Ni 4. Ba

11. Gəminin poladdan hazırlanmış gövdəsini korroziyadan qorumaq üçün gövdəyə protektor kimi hansı metal lövhə pərçim edilməlidir? (8)

A) Mg B) Ag C) Sn D) Cu E) Pb

12. Aşağıdakı çevrilmələrin tənliklərini tərtib edin. (20)



Bal: _____

Qiymət: _____

Müəllimin imzası: _____

KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ № 2 (A variantı)

Məktəb:

Fənn: Kimya

Sınıf: IX

Fənn müəllimi:

Tarix: _____ Şagirdin adı _____ Soyadı _____

2.2.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərini tərtib edir

3.1.1. Metallar və qeyri-metallara, onların mühüm birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid müşahidə və təcrübələr aparır, nəticələrinə münasibət bildirir.

4.1.1. Metallar və qeyri-metalların, onların birləşmələrinin, sadə üzvi birləşmələrin tətbiqinə və həyatda roluna dair referatlar hazırlayır.

1. d (keçid) elementlərini göstərin. (5 bal)

A) Na, Fe B) Ca, Zn C) Mg, Fe

D) Cr, Fe E) Na, K

2*. Mis, dəmir, sink, xrom- dövrü sistemdə mövqeyini müəyyən edin? Hansı elementlərdə “elektron uçurumu” baş verir? ${}_{29}\text{Cu}$, ${}_{26}\text{Fe}$, ${}_{24}\text{Cr}$, ${}_{30}\text{Zn}$
(0-15 bal)

3. Bunlardan hansı təbiətdə rast gəlinən xromun mühüm birləşməsidir? (5 bal)

A) malaxit B) dəmir-xromit C) pirit

D) alebastr E) sfalerit

4*. Sfalerit və malaxit mineralları hansı elementlərə aiddir? (0-10 bal)

5. Dəmirə (${}_{26}\text{Fe}$) aid səhv ifadəni müəyyən edin. (10 bal)

A) Əsas yarımqrup elementidir

B) $\dots 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$ elektron quruluşuna malikdir

C) VIII qrup elementidir D) d-elementidir

E) 4-cü dövr elementidir

6. Aşağıdakılardan hansılar çuqunun alınmasında istifadə olunur? (0-5 bal)

1. flüs 2. dəmir filizi 3. şlak 4. Koks

7. Hansı halda mis və onun birləşmələri tətbiq edilmir?

(0-15 bal)

1) elektronika sənayesində

2) ərintilərin alınmasında

3) bitki ziyanvericilərilə mübarizədə

4) həllolan anodların hazırlanmasında

5) metal oksidlərinin reduksiyasında

8. Boşluğa müvafiq ifadəni yazın.

Məhlulda Fe^{3+} ionun təyini qələvilərin təsirindən dəmir(III)hidroksidin _____ rəngli çöküntüsünün əmələ gəlməsinə, rodanidlərin, məsələn, kalium-rodanidin təsirindən məhlulun _____

rəngə boyanmasına əsaslanır. (5 bal)

9. Hansı variant doğru deyil? (10 bal)

A) Mis duru turşulardan H_2 çıxarmır.

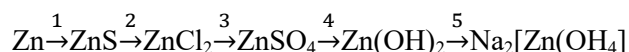
B) Zn HCl turşusu ilə reaksiyaya girir.

C) Təbiətdə ən bərk metal Fe dir.

D) Fe qatı sulfat turşusu ilə reaksiyaya girir.

E) Zn asanəriyən metaldır

10. Çevrilmələrin tənliklərini tərtib edin. (0-20 bal)



Bal: _____

Qiymət: _____

Müəllimin imzası: _____

KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ № 2 (B variantı)

Məktəb:

Fənn: Kimya

Sınıf: IX

Fənn müəllimi:

Tarix: _____ Şagirdin adı _____ Soyadı _____

2.2.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərini tərtib edir

3.1.1. Metallar və qeyri-metallara, onların mühüm birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid müşahidə və təcrübələr aparır, nəticələrinə münasibət bildirir.

4.1.1. Metallar və qeyri-metalların, onların birləşmələrinin, sadə üzvi birləşmələrin tətbiqinə və həyatda roluna dair referatlar hazırlayır.

1. d (keçid) elementlərini göstərin. (5bal)

A) Na, Fe B) Ca, Mg C) Cr, Zn

D) Mg, Zn E) K, Cu

2 Mis, dəmir, sink, xrom- dövrü sistemdə mövqeyini müəyyən edin? Hansı elementlərdə “elektron uçuşumu” baş verir? $_{29}\text{Cu}$, $_{26}\text{Fe}$, $_{24}\text{Cr}$, $_{30}\text{Zn}$ (0-15 bal)

3. Bunlardan hansı təbiətdə rast gəlinən sinkin mühüm birləşməsidir?(5 bal)

A) malaxit B) metanol C) kauçuk

D) alebastr E) sfalerit

4. Səhv ifadəni müəyyən edin. Xrom...

(10 bal)

A) korroziyaya davamlıdır B) yüngül metaldır
C) çətinəriyən metaldır D) ən bərk metaldır
E) VI B yarımqrupunda yerləşir

5 Boşluğa müvafiq ifadəni yazın.

Məhlulda Fe^{3+} ionun təyini qələvilərin təsirindən dəmir(III)hidroksidin _____ rəngli çöküntüsünün əmələ gəlməsinə, rodanidlərin, məsələn, kalium-rodanidin təsirindən məhlulun _____ rəngə boyanmasına əsaslanır. (5

bal)

6. Sink metalı hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olu? (0-10 bal)

1. H_2O 2. HCl 3. KOH 4. O_2 5. MgSO_4

7. Hansı sxem üzrə dəmir alına bilməz? (5 bal)

A) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow$ B) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow$

C) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{Al} \rightarrow$ D) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{Cu} \rightarrow$

E) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{CO} \rightarrow$

8. Sink haqqında doğru ifadələri göstərin. (0-10 bal)

1. ionu məhlulda qələvi ilə təyin edilir

2. tipik metaldır

3. tuncun tərkibinə daxildir

4. bürüncün tərkibinə daxildir

5. oksidi ağ boyanın tərkibinə daxildir

9. Fe üçün tərtib olunmuş hansı tənlik doğru deyil?

Fikrinizi əsaslandırın.

(15 bal)

A) $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{t} \text{Fe}_3\text{O}_4$

B) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \xrightarrow{t} \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

C) $\text{Fe} + \text{HNO}_3 \xrightarrow{20^\circ\text{C}} \text{passivləşir}$

D) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{(buxar)}]{t} \text{Fe}_3\text{O}_4$

E) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_{4(\text{qat})} \xrightarrow{20^\circ\text{C}} \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

10. Çevrilmələrin tənliklərini tərtib edin. (0-20 bal)

$\text{Cu} \xrightarrow{1} \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{2} \text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{3} \text{CuO} \xrightarrow{4} \text{Cu} \xrightarrow{5} \text{CuCl}_2$

Bal: _____

Qiymət: _____

Müəllimin imzası: _____

KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ № 3 (A variantı)

Məktəb:

Fənn: Kimya

Sınıf: IX

Fənn müəllimi:

Tarix: _____ Şagirdin adı _____ Soyadı _____

1.1.1. Maddələrin (metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşunu, fiziki xassələrini şərh edir.

1.2.1. Maddələrin (metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşunun xassələrinə təsirini şərh edir.

2.2.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərini tərtib edir.

1*. Halogenlər sırasına hansı elementlər daxildir? (0-5 bal)

2. ... $3s^2 3p^5$ elektron formulu hansı halogenə mənsubdur? (5 bal)

- A) F B) Cl C) Br
D) J E) At

3. Xlorun hansı maddə ilə reaksiyası javel suyu adlanır? Reaksiya tənliyini yazın. (0-15 bal)

4*. Laboratoriyada xloru verilmiş maddələrin hansıların qarşılıqlı təsirindən almaq olar? (0-5 bal)

I. MnO_2 II. $MnCl_2$ III. $NaCl$ IV. HCl

5*. Sənayedə xloru hansı maddədən alırlar? (0-5 bal)

I. $CuCl_2$ II. $MgCl_2$ III. HCl IV. $NaCl$

6*. $Na + HCl \rightarrow$

$Fe + Cl_2 \rightarrow$

$Fe + HCl \rightarrow$

reaksiya tənliklərini tamamlayın. (0-15 bal)

7. Kükürd hansı maddə ilə reaksiya getmir? Daha hansı maddələrlə reaksiya mümkün deyil? (0-10 bal)

- A) $S + 3F_2 \rightarrow$ B) $3S + 2P \rightarrow$
C) $S + J_2 \rightarrow$ D) $2S + Cl_2 \rightarrow$

8. Hansı maddələr həm qatı, həm də duru H_2SO_4 ilə reaksiyaya girir? (10 bal)

- I. Cu II. CuO III. $Cu(OH)_2$
A) I, II B) I, III C) II, III
D) yalnız II E) yalnız I

9. Hansı reaksiyadakı hər iki metal qatı H_2SO_4 ilə reaksiyaya girərək H_2S ayırır? (10 bal)

- A) Na, Cu B) Ca, Hg C) K, Ag
D) Na, Ca E) K, Cu

10. Hansı reaksiya və ya reaksiyalarda oksidləşmə dərəcəsi +4 olan kükürd atomu həm oksidləşdirici, həm də reduksiyaedicidir? Fikrinizi əsaslandırın. (0-20 bal)

- 1) $2H_2S + SO_2 \rightarrow 2H_2O + 3S$
2) $2H_2 + SO_2 \rightarrow 2H_2O + S$
3) $8KOH + 4SO_2 \rightarrow 3K_2SO_4 + K_2S + 4H_2O$
4) $2H_2S + H_2SO_3 \rightarrow 3H_2O + 3S$

Tərtib etdi: Vəfa Kərimli

Bal: _____

Qiymət: _____

Müəllimin imzası: _____

KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ № 3 (B variantı)

Məktəb:

Fənn: Kimya

Sınıf: IX

Fənn müəllimi:

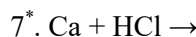
Tarix: _____ Şagirdin adı _____ Soyadı _____

1.1.1. Maddələrin (metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşunu, fiziki xassələrini şərh edir.

1.2.1. Maddələrin (metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşunun xassələrinə təsirini şərh edir.

2.2.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərini tərtib edir.

1*. Xalkogenlər sırasına hansı elementlər daxildir? (5 bal)



reaksiya tənliklərini tamamlayın. (0-15 bal)

2. Adi şəraitdə sarı rəngli bərk maddəni göstərin? (5 bal)

A) kükürd

B) xlor

C) brom

D) yod

E) astat

8. Hansı birləşmələr kükürdün təbii birləşmələri deyil? (0-10 bal)

I. PbS

II. FeS₂

III. CaSO₄ · 2H₂O

IV. Na₂S

V. K₂SO₄

3. Hansı duz mövcud deyil? (5 bal)

A) NaClO₃

B) NaClO₄

C) NaFO₃

D) NaBrO₃

E) NaCl

4. Xlorlu əhəng hansı maddədən alınır? Reaksiya tənliyini yazın. (0-15 bal)

9. Hansı reaksiyadakı hər iki metal qatı H₂SO₄ ilə reaksiyaya girərək H₂S ayırır? (5 bal)

A) Na, Cu

B) Ca, Hg

C) K, Ag

D) Na, Ca

E) K, Cu

5.

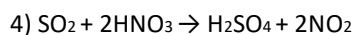
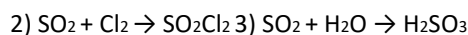
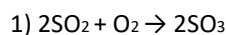
1. Asanəriyəndir

2. Suda həll olur

3. Sərbəst tapılır

4. Civə ilə adi şəraitdə reaksiyaya daxil olur

10. Hansı reaksiyalarda SO₂ reduksiyaedici? (20 bal)
(Elementlərin oksidləşmə dərəcələrini göstərin)



Tərtib etdi: Vəfa Kərimli

Verilmiş fikirlərdən neçəsi kükürd üçün doğru deyil? (0-5 bal)

6*. Sənayedə xloru hansı maddədən alırlar? (0-10 bal)

I. CuCl₂

II. MgCl₂

III. HCl

IV. NaCl

Bal: _____

Qiymət: _____

Müəllimin imzası: _____

BÖYÜK SUMMATİV QİYMƏTLƏNDİRMƏ-1 (A variantı)

Məktəb: _____

Fənn: Kimya Sinif: IX Tarix: _____ Şagirdin adı _____ Soyadı _____

2.2.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərini tərtib edir.

1.1.1. Maddələrin (metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşunu, fiziki xassələrini şərh edir.

1.2.1. Maddələrin (metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşunun xassələrinə təsirini şərh edir.

3.1.1. Metallar və qeyri-metallara, onların mühüm birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid müşahidə və təcrübələr aparır, nəticələrinə münasibət bildirir.

1. Halogenlərin hidrogenli birləşmələrinin və baş oksidlərinin formullarını göstərin. (3 bal)

A) HR , RO_7 B) HR , R_2O_5 C) HR , R_2O_7 D) H_2R , R_2O_5 E) HR , RO_3

2. Hansı maddələr həm qatı, həm də duru H_2SO_4 ilə reaksiyaya girir? (0-6 bal)

I. Cu II. CuO III. $\text{Cu}(\text{OH})_2$

3. Əlvan ərintiləri göstərin. (0-3 bal)

1) polad 2) bürünc 3) tunc 4) çuqun 5) melxior

4. Səhv ifadəni müəyyən edin. (10 bal)

A) korroziya- metal səthində metalın oksidləşmə məhsullarının əmələ gəlməsidir

B) paslanma-dəmir və polad məmulatların korroziyasıdır

C) dəmirin ətraf mühitdə korroziyasında həm oksigen, həm də su iştirak edir

D) mühitdə duzun olması korroziyanı sürətləndirir

E) korroziya metalın səthində əmələ gələn oksid təbəqəsinin xassəsindən asılı deyil

5. Hansı metallara təbiətdə sərbəst halda rast gəlinir? (3 bal)

B) Ca , Al , Fe B) Cu , Fe , Al C) Au , Pt , Ag

D) Au , Ag , Zn E) Cu , Fe , Cr

6. Sink metalı hansı maddələrlə reaksiyaya daxil olur? (0-10 bal) Reaksiya tənliklərini yazın.

1. H_2O 2. HCl 3. KOH 4. O_2 5. MgSO_4

7. Hansı sxem üzrə dəmir alına bilməz? (6 bal)

A) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \rightarrow$ B) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow$ C) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{Al} \rightarrow$

D) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{Cu} \rightarrow$ E) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{CO} \rightarrow$

8. Sulfat turşusunun kimyəvi formulunu göstərin. (3 bal)

A) HNO_3 B) SO_2 C) HF D) H_2SO_4 E) HCl

9. Xlorlu əhəng hansı maddədən alınır? (4 bal)

A) NaOH B) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ C) LiOH D) CO E) KOH

10. Hansı birləşmədən suyun yalnız müvəqqəti

codluğunu aradan qaldırmaq üçün istifadə olunur? (6 bal)

A) Na_2CO_3 B) NaHCO_3 C) Na_2SO_4 D) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ E) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

11. Hansı reaksiyada iki müxtəlif normal duz əmələ gəlir? (4 bal)

A) $\text{FeO} + \text{HCl} \rightarrow$ B) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{HSO}_4 \rightarrow$ C) $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$ D) $\text{Fe} + \text{HNO}_3(\text{duru}) \rightarrow$ E) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow$

12. *. SO_2 qazında oksigen elementinin kütlə payı neçə faizdir? $A_r(\text{S})=32$, $A_r(\text{O})=16$ (0-10 bal)

13. Yarımqrupda yuxarıdan aşağıya doğru qələvi metalların hansı xassələri artır? (0-6 bal)

1) ionlaşma enerjisi 2) metallıq xassəsi 3) reduksiyaedicilik xassəsi 4) atom radiusu

14. Bunlardan hansı təbiətdə rast gəlinən sinkin mühüm birləşməsidir? (6 bal)

A) malaxit B) metanol C) kauçuk D) alebastr E) sfalerit

15. Çevrilmələrin tənliklərini tərtib edin. (0-20 bal)

$\text{Cu} \xrightarrow{1} \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{2} \text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{3} \text{CuO} \xrightarrow{4} \text{Cu} \xrightarrow{5} \text{CuCl}_2$

Bal: _____

Qiymət: _____

Müəllimin imzası: _____

BÖYÜK SUMMATİV QİYMƏTLƏNDİRMƏ-1 (B variantı)

Məktəb: _____

Fənn: Kimya Sinif: IX Tarix: _____ Şagirdin adı _____ Soyadı _____

2.2.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərini tərtib edir.

1.1.1. Maddələrin (metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşunu, fiziki xassələrini şərh edir.

1.2.1. Maddələrin (metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşunun xassələrinə təsirini şərh edir.

3.1.1. Metallar və qeyri-metallara, onların mühüm birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid müşahidə və təcrübələr aparır, nəticələrinə münasibət bildirir.

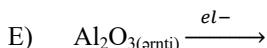
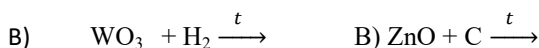
1. Xalkogenlərin sıra nömrəsi artdıqca aşağıdakılardan hansı artır? (4 bal)

- A) İonlaşma enerjisi B) Oksidləşdiricilik xassəsi
C) Reduksiyaedicilik xassəsi D) Qeyri-metallıq xassəsi
E) Elektromənfilik

1. Təbiətdə kükürd hansı birləşmə şəklində rast gəlinir? (0-3 bal)

- 1) Na_2S , S , PbS 2) ZnS , FeS_2 , Cu_2S
3) K_2S , CaS , MgS

3. Hansı sxem hidrometallurgiya üsulunu əks etdirir? (3 bal)



4. Hansı ionlar suda müvəqqəti codluq yaradır? (3 bal)

- A) Mg^{2+} , Ca^{2+} , HCO_3^- B) Mg^{2+} , Ca^{2+} , CO_3^{2-}
C) Mg^{2+} , Ca^{2+} , SO_4^{2-} D) K^+ , Ca^{2+} , HCO_3^-
E) Na^+ , Ca^{2+} , CO_3^{2-}

5. Sulfat turşusunun kimyəvi formulunu göstərin. (3 bal)

- A) HNO_3 B) SO_2 C) HF D) H_2SO_4 E) HCl

6. Gəminin poladdan hazırlanmış gövdəsini korroziyadan qorumaq üçün gövdəyə protektor kimi hansı metal lövhə pərçim edilməlidir? (6 bal)

- A) Mg B) Ag C) Sn D) Cu E) Pb

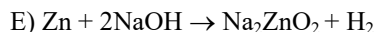
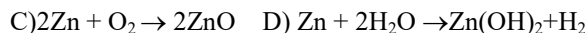
7. Qatı sulfat turşusunun reduksiyasından hansı maddələr alına bilər? Bu metalın aktivliyindən necə asılıdır? Nümunə göstərin. (0-10bal)

- 1) S 2) H_2S 3) SO_2 4) H_2

8. Xlorun hansı maddə ilə reaksiyası javel suyu adlanır? (6 bal)

- A) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ B) KOH C) H_2O D) CO E) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

9. Hansı tənlikdə reaksiya məhsulunun biri səhv göstərilmişdir? (6 bal)



10. Aşağıdakılardan hansılar çuqunun alınmasında istifadə olunur? Çuqun istehsalında həmin maddələrdən hansı ardıcılıqla istifadə olunur? Səbəbini izah edin. (0-10 bal)

1. flüs 2. dəmir filizi 3. şlak 4. koks

11. Doğru ifadələri müəyyən edin. Yer qabığında... (0-10 bal)

1. alüminium ən çox yayılmış metaldır
2. dəmir ən çox yayılmış metaldır
3. natrium yalnız duzların tərkibində rast gəlinir
4. gümüş və qızıl sərbəst halda tapılır
5. alüminium və dəmir yalnız oksid şəklində tapılır

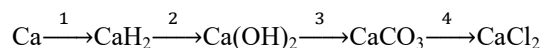
12. Daha qüvvətli oksigenli və oksigensiz turşuları göstərin. (6 bal)

1. HCl
2. HBr 3. HI 4. HClO_4 5. HBrO_4

13. Hansı sıradakı metallar onların oksidlərinin reduksiyasından alınır? (6 bal)

- A) Zn , Al , Co , Ca B) Fe , Zn , Sn , Cr C) Na , K , Li , Ca
D) Ba , Ca , Mg , Al E) Cu , Ag , Mg , Ca

14. Aşağıdakı çevrilmələrin tənliklərini tərtib edin. (0-20 bal)



15. Hansı metal xlorid turşusu ilə reaksiyaya girir? (4 bal)

- A) Hg B) Au C) Cu D) Ag E) Fe

Bal: _____

Qiymət: _____

Müəllimin imzası: _____