

Сабақ жоспары	Пән мұғалімі: Копеева К.К.	Мектеп: №24 ЖОББМ
Сынып: 9 «А»	Қатысқан оқушылар саны:	Қатыспаған оқушылар саны:
Тақырыбы	Бақылау жұмысы №3 «Металдар»	
Жалпы мақсаты	«Металдар» тақырыбына қорытынды бақылау алып, оқушылардың мемлекеттік стандарттың міндетті деңгейіне жетуін, тақырыптардың меңгерілуін тексеру.	
Сабақ типі:	Қорытындылау сабағы.	
Сабақ өткізілу түрі:	Жазбаша бақылау жұмысы	
Құралдар мен реактивтер:	Бақылау материалдары.	
1.Ұйымдастыру кезеңі:	Амандасу.Оқушылардың сабаққа дайындығын тексеру. Оқушылардың көңілін сабаққа аудару. Сабақтың жалпы мақсатын ашу ,оны өткізу жоспарын көрсету.	
Бақылау жұмысын орындау кезеңі:	<p>1.Жазбаша бақылау жұмысын орындау</p> <p style="text-align: center;">I-нұсқа</p> <p>1.Алюминидің периодтық жүйедегі орны,атом құрылысы,валенттілік электрондары,валенттілігі,тотығу дәрежесі.</p> <p>2.Темір оксидтері: FeO,Fe₂O₃ ,алынуы,химиялық қасиеттері</p> <p>3.Al₂O₃ алынуы,химиялық қасиеттері</p> <p>4.Алюминий ,олардың қосылыстарының қолданылуы.</p> <p>5. 500 г FeCl₂ мен алюминий әрекеттескенде неше грамм темір бөлінеді?</p> <p style="text-align: center;">II-нұсқа.</p> <p>1.Кальцидің периодтық жүйедегі орны,атом құрылысы,</p>	

	<p>валенттілік электрондары, валенттілігі, тотығу дәрежесі.</p> <p>2. Кальций оксиді CaO алынуы, химиялық қасиеттері</p> <p>3. Fe(OH)_2, Fe(OH)_3 алынуы, химиялық қасиеттері.</p> <p>4. Темір олардың қосылыстарының қолданылуы.</p> <p>5. Құрамындағы 10% қоспасы бар 1 тонна FeS_2 өртенгенде қанша көлем (Қ.ж) SO_2 бөлінеді?</p>
<p>VIII. Үй тапсырмасын беру кезеңі:</p>	<p>Білімділік міндеттері:</p> <p>- оқушыларға үй тапсырмасының берілу мақсаты, мазмұны шығарылу жолы түсінікті болуын қамтамасыз ету</p> <p>1. Үй тапсырмасын орындауға берілетін нұсқаулар.</p>
<p>IX. Сабақ қорытындысын шығару кезеңі.</p>	-

Бақылау жұмысы №3 «Металдар»

Мақсаты: «Металдар» тақырыбына қорытынды бақылау алып, оқушылардың мемлекеттік стандарттың міндетті деңгейіне жетуін, тақырыптардың меңгерілуін тексеру.

I-нұсқа

- 1.Алюминидің периодтық жүйедегі орны,атом құрылысы,валенттілік электрондары,валенттілігі,тотығу дәрежесі.
- 2.Темір оксидтері: FeO , Fe_2O_3 ,алынуы,химиялық қасиеттері
3. Al_2O_3 алынуы,химиялық қасиеттері
- 4.Алюминий ,олардың қосылыстарының қолданылуы.
5. 500 г FeCl_2 мен алюминий әрекеттескенде неше грамм темір бөлінеді?

II-нұсқа.

- 1.Кальцидің периодтық жүйедегі орны,атом құрылысы, валенттілік электрондары,валенттілігі,тотығу дәрежесі.
- 2.Кальций оксиді CaO алынуы, химиялық қасиеттері
3. $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$ алынуы,химиялық қасиеттері.
- 4.Темір олардың қосылыстарының қолданылуы.
5. Құрамындағы 10% қоспасы бар 1тонна FeS_2 өртенгенде қанша көлем (Қ.ж) SO_2 бөлінеді?

Бақылау жұмысының критерийлері:

«2» деген баға - егер 1 тапсырма толық орындалса.

«3» деген баға - егер 3 тапсырма толық орындалса.

«4» деген баға - егер 4 тапсырма толық, химиялық сауатты орындалса.

«5» деген баға - егер 5 тапсырма толық, химиялық сауатты орындалса.

Үй жұмысы: металдар тарауын қайталау