

# Интеллектуалды ойын

# Кім бірінші?



Команда

1

Команда

Швед физик – химигі,  
электролиттік диссоциация  
теориясының негізін салушы.

Команда

2

Команда



# ТАҚЫРЫПТАР

1. Химиялық элементтердің периодтық жүйесі.

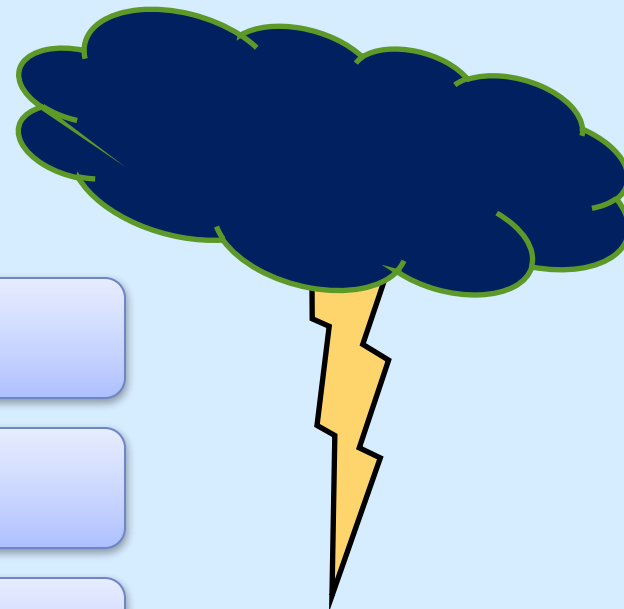
2. Атом құрылысы. Химиялық байланыс.

3. Бейорганикалық заттардың жіктелуі.

4. Бейорганикалық заттардың химиялық қасиеттері

5. Электролиттік диссоциация.

6. Химиядағы физикалық шамалар.



Команда

1

Команда

# ТАҚЫРЫПТАР

1. Химиялық элементтердің периодтық жүйесі.

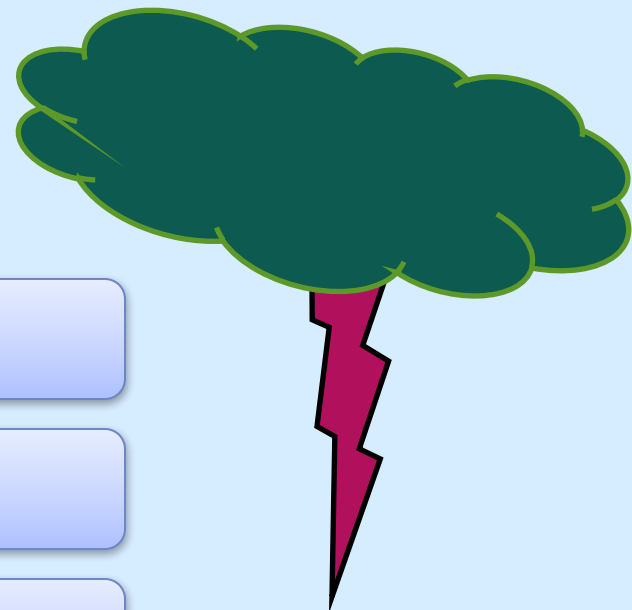
2. Атом құрылысы. Химиялық байланыс.

3. Бейорганикалық заттардың жіктелуі.

4. Бейорганикалық заттардың химиялық қасиеттері

5. Электролиттік диссоциация.

6. Химиядағы физикалық шамалар.



Команда

2

Команда



1



**ЖАРАЙСЫҢДАР!**

**Өздеріңнің білім қорларыңа  
бір бұлтты алып қосыңдар!**

**ЖАРАЙСЫҢДАР!**

**Бүгін сендер жеңдіңдер!!!**



Білім

көрсеткіші



Алға, жеңіске!



1



**ЖАРАЙСЫҢДАР!**

**Өздеріңнің білім қорларыңа  
бір бұлтты алып қосыңдар!**

**ЖАРАЙСЫҢДАР!**

**Бүгін сендер жеңдіңдер!!!**

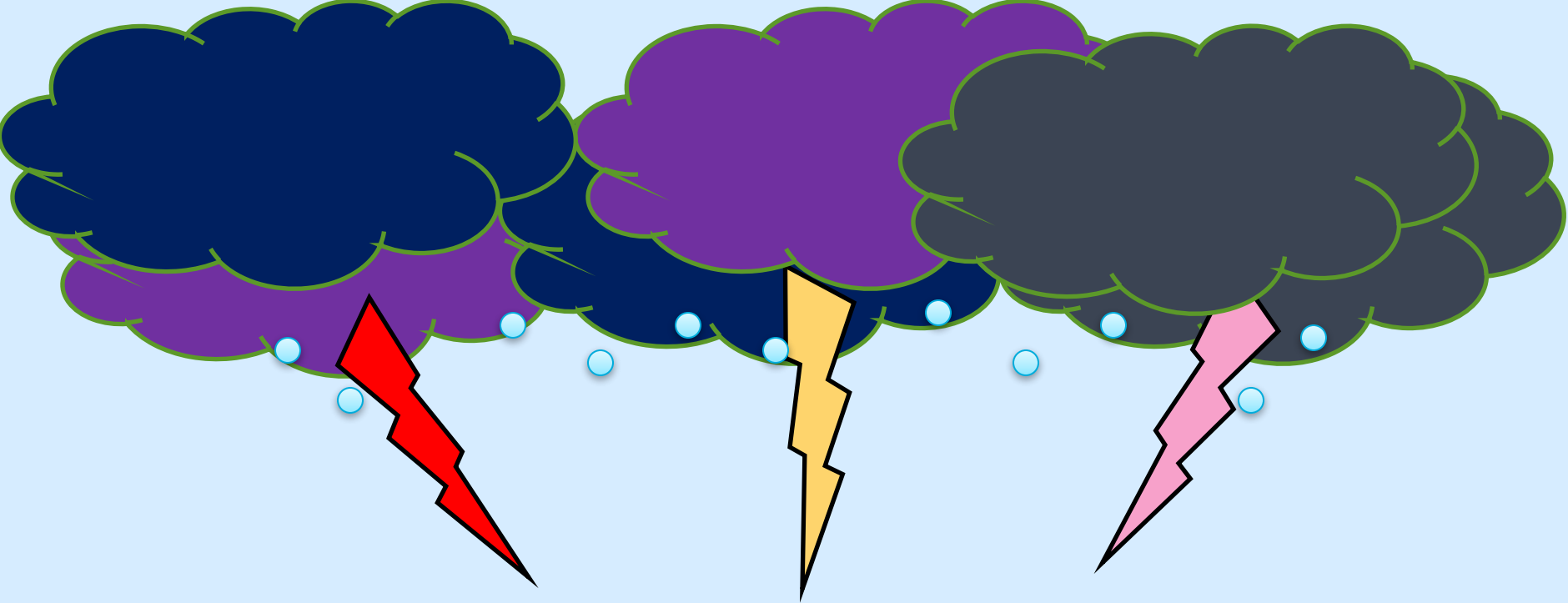


Білім

көрсеткіші



Алға, жеңіске!

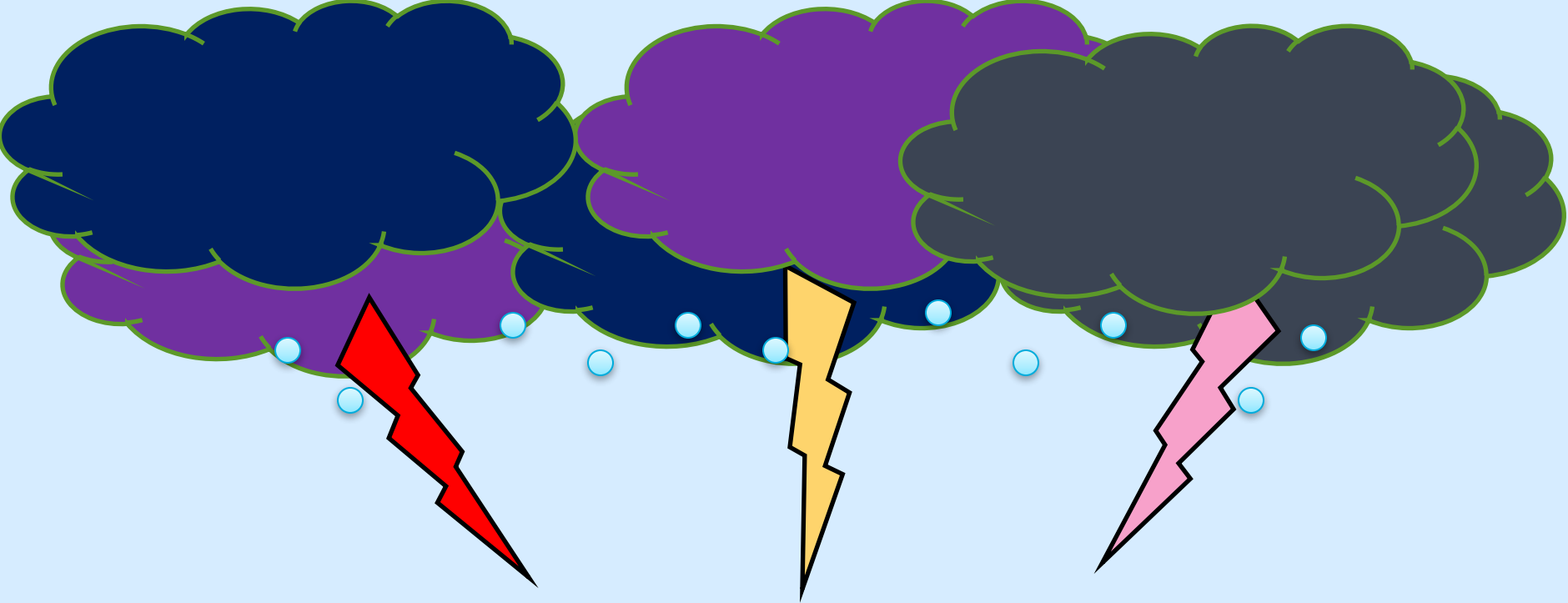


Өкінішті, бүгін сізді сәттілік айналып өтті

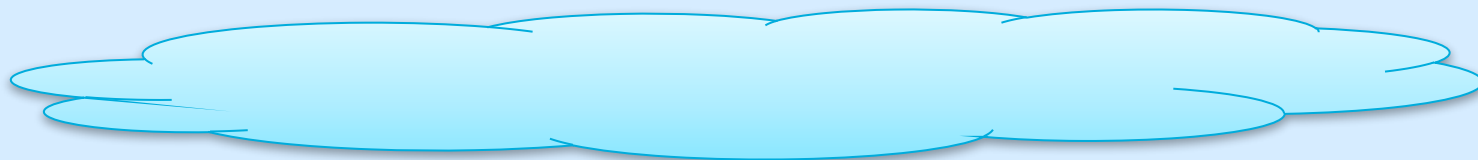


Басқа командаға өту





Өкінішті, бүгін сізді сәттілік айналып өтті



Басқа командаға өту





# Химиялық элементтердің периодтық жүйесі.

Сұрақ 1.

Сұрақ 2.

Сұрақ 3.

Жауап.

Уақыт

30

Период нөмірі .....көрсетеді

1 атом ядросының зарядын

2 атомдағы электрон санын

3 энергетикалық деңгей санын

4 Сыртқы энергетикалық деңгейдегі электрондар санын

# Атом құрылысы. Химиялық байланыс

Сұрақ 1.

Сұрақ 2.

Сұрақ 3.

Жауап.

Уақыт

30

Ковалентті полюссіз  
байланысқан қосылыстың  
формуласы

1 BaO

2 PCl<sub>5</sub>

3 H<sub>2</sub>S

4 H<sub>2</sub>

# Бейорганикалық заттардың жіктелуі.

Сұрақ 1.

Сұрақ 2.

Сұрақ 3.

Мына тізімдегі көмір қышқылының тұздарының саны:  $\text{KNO}_3$ ,  $\text{Li}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{AgNO}_3$ ,  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{BaCO}_3$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$ .

Жауап

1 1

2 2

3 3

4 4

Уақыт

30

# Бейорганикалық заттардың химиялық қасиеттері

Сұрақ 1.

Сұрақ 2.

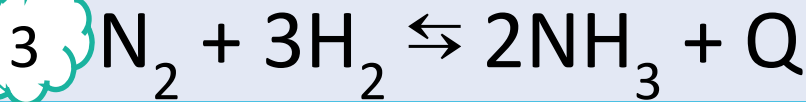
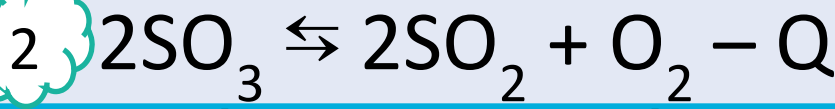
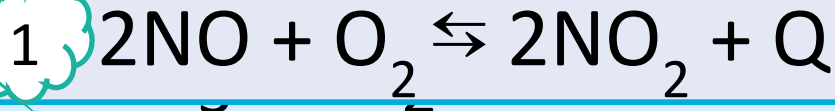
Сұрақ 3.

Жауап.

Уақыт

30

Мына сипаттамаларға сәйкес келетін реакция теңдеулерін таңдаңдар: айырлу реакциясы, эндотермиялық, тотығу-тотықсыздану, қайтымды.



# Электролиттік диссоциация.

Сұрақ 1.

Сұрақ 2.

Сұрақ 3.

Жауап.

Уақыт

30

Қышқылдардың жалпы қасиетін көрсететін ион

1 Гидроксид-ион

2 Қышқыл қалдығының анионы

3 Металл катионы

4 Сутегі катионы

# Химиядағы физикалық шамалар.

Сұрақ 1.

Сұрақ 2.

Сұрақ 3.

Жауап.

Уақыт

30

Авогадро тұрақтысының мәнін таңдаңдар

1 22,4

2 0

3 1

4  $6 \cdot 10^{23}$

# Химиялық элементтердің периодтық жүйесі.

Сұрақ 1.

Сұрақ 2.

Сұрақ 3.

Жауап.

Уақыт

30

Қай элемент анық байқалатын металдық қасиет көрсетеді?

1 Барий

2 Кальций

3 Магний

4 ериллий

# Атом құрылысы. Химиялық байланыс.

Сұрақ 1.

Сұрақ 2.

Сұрақ 3.

Жауап.

Уақыт

30

Ковалентті полюссіз  
байланысқан қосылыстың  
формуласы

1 CaO

2 PCl<sub>3</sub>

3 H<sub>2</sub>S

4 Cl<sub>2</sub>



# Бейорганикалық заттардың жіктелуі.

Сұрақ 1.

Сұрақ 2.

Сұрақ 3.

Жауап.

Уақыт

30

Мына тізімдегі азот қышқылының тұздарының саны:  $\text{KNO}_3$ ,  $\text{Li}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{AgNO}_3$ ,  $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{BaCO}_3$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$

1 1

2 2

3 3

4 4

# Бейорганикалық заттардың химиялық қасиеттері

Сұрақ 1.

Сұрақ 2.

Сұрақ 3.

Жауап.

Уақыт

30

Мына металдардың қайсысы күкірт қышқылының ерітіндісімен әрекеттеспейді?

1 Al

2 Cr

3 Cu

4 Fe

## Электродиттік диссоциация.

Сұрақ 1.

Сұрақ 2.

Сұрақ 3.

Жауап.

Уақыт

30

Заттың 100 г суда  $20^{\circ}\text{C}$  температурада еру қабілеті

1. Гидролиз

2. Еру

3. Диссоциация

4. Ерігіштік

# Химиядағы физикалық шамалар

Сұрақ 1.

Сұрақ 2.

Сұрақ 3.

Жауап.

Уақыт

30

Салыстырмалы молекулалық  
масса сан жағынан .....  
сәйкес келеді.

1 молекулалар массасына

2 Заттың массасына

3 массалық үлес

4 молярлық масса