



ЖҰМЫС ПАРАҒЫ (1-бет)



1-тапсырма. Сәйкестендіру тесті (Оқушы өзі сызу үшін)

1. Азот қышқылы (HNO ₃)	☐	А) Әлсіз электролит, суда аз ыдырайды
2. Калий гидроксиді (KOH)	☐	Б) Күшті электролит, суда толық иондалады
3. Сірке қышқылы (CH ₃ COOH)	☐	В) Бейэлектролит, иондарға ыдырамайды
4. Барий сульфаты (BaSO ₄)	☐	Г) Күшті негіз, иондарға толық ыдырайды
5. Глюкоза (C ₆ H ₁₂ O ₆)	☐	Д) Ерімейтін тұз, әлсіз электролит



2-тапсырма. Тұжырымдар (Шындық/Жалған)

	Шындық	Жалған
1. Азот қышқылы иондарға ыдырайды.	☐	☐
2. Калий гидроксиді смаз уалыз қышқылы.	☐	☐
3. Электролиттік иондарға молық ыымарайды.	☐	☐

3-тапсырма. Тест сұрақтары

3.1. Электролиттік диссоциация процесінде түзілетін бөлшектерді қалай атайды?

- ☐ А) Молекулалар
- ☐ Б) Атомдар

- ☐ В) Иондар
- ☐ Г) Кристалдар



3.2. Сутек иондары (H⁺) диссоциацияланғанда қай заттан түзіледі?

- ☐ А) Тұздардан
- ☐ Б) Қышқылдардан

- ☐ Б) Негіздерден
- ☐ Г) Оксидтерден





ЖҰМЫС ПАРАҒЫ (2-бет)



4-тапсырма. Көп таңдаудан дұрыс жауапты табу

4.1. Ас тұзының сулы ерітіндісі неге электр тогын өткізеді?

- ☐ А) Ол күшті электролит (NaCl)
- ☐ Б) Ол бейэлектролит
- ☐ В) Ол әлсіз электролит
- ☐ Г) Ол суда мүлдем ерімейді



4.3. Мына реакция соңына дейін жүре ме? $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow$

- ☐ А) Иә, себебі газ бөлінеді
- ☐ Б) Иә, себебі тұнба түзіледі (AgCl)
- ☐ В) Жок, себебі ешқандай өзгеріс болмайды
- ☐ Г) Жок, себебі екі зат та күшті электролит



5-тапсырма. Бос орынды толтыру

Тұздар суда ерігенде және иондарына ыдырайды.

Ион алмасу реакциялары соңына дейін бөлінгенде, түзілгенде немесе газ бөлінгенде жүреді.

Диссоциация дәрежесі α жоғары болса, болады.

6-тапсырма. Анықтамаларды сәйкестендіру (Drag and Drop)

1. Катион	☐ Жартылай ыдырайтын зат
2. Анион	☐ Зарядталған бөлшек.
3. Диссоциация дәрежесі (α)	☐ Толық ыдырайтын зат.
4. Күшті электролит	☐ Ыдырау қатынасы.
5. Әлсіз электролит	☐ Оң зарядты ион.

