«Химия» пәнінен 3-тоқсанға арналған
жиынтық бағалаудың тапсырмасы
IV нұсқа

1. Электртерістілік дегеніміз не? [1]
A) Оң және теріс ионның түзілуі
B) атомардың сыртқы қабатындағы жұптаспаған электрон бұлттарының ортақ жұптасуы
C) бір элемент атомының екінші элемент атомынан электронды тартып алу қабілеті
D) бір элемент атомының екінші элемент атомына электронды беру қабілеті

2. Ковалентті полюсті байланыстарды сипаттайтын дұрыс тұжырымдарды көрсетіңіз. [1]
A) Оң және теріс ионның түзілуі
B) атомардың сыртқы қабатындағы жұптаспаған электрон бұлттарының ортақ жұптасуы
C) бір элемент атомының екінші элемент атомынан электронды тартып алу қабілеті
D) бір элемент атомының екінші элемент атомына электронды беру қабілеті

3. Берілген қосылыстардың ішінде тек иондық байланыспен байланысатын қосылыстардың қатарын көрсетіңіз. [1]

A) O3, SO_3, HCl
B) Al_2S_3,S,CI $_2$
C) KF, CO_2, H_2
D)) NaCl, CaO, $CaCI_2$

5.**Берілген металдардың тотықсыздандырғыш қасиетінің арту ретімен орналастырыңыз [1]**
Cu, Fe,AI,Mg, Na

6. Егер тұздың 70^0C температурада ерігіштігі 32 г, ал 20^0C температурада ерігіштігі 15 г болса, 300г ерітіндіні 80^0C температурадан 20^0C температураға суытқанда, қанша тұз кристалданады? [5]

LIVEWORKSHEETS

7. 25 % тік 700г ерітіндіге 10 %-тік 300 г ерітіндісін араластырғанда, түзілген ерітіндінің массалық үлесі есептеңіз [6]

9. Азот қышқылының 45 % тік 700г ерітіндісінің (тығыздығы 1,2 г/мл) мольдік концентрациясы қанша болады? [6]

Барлығы 25 бал

	Тапсырма	Бағалау критериі	ұпай
	1	Сыртқы энергетикалық деңгейіндегі электрондар саны бойынша элементтерді анықтау	1
	2	Ковалентті байланыстың дұрыс тұжырым	1
	3	Ковалентті байланыстың түзілу схемасы	1
	4	Иондық байланысы бар қатарды анықтау	1
	5	Химиялық элементтердің периодтық жүйе бойынша анықтама беру	2
	6	Элементтердің тотықсыздандырғыш пен тотықтырғыш қасиеттерінің өсу ретімен орналастыру	1
	7	Есептің шартын жаза біледі	1
		Еріген заттардың массасын есептейді	2
		Түзілген ерітіндідегі еріген заттың массасын есептейді	1
		Түзілген ерітіндінің массасын есептейді	1
		Түзілген ерітіндінің массалық үлесін есептейді	1
	8	Есептің шартын жаза біледі	1

LIVEWORKSHEETS

		Жоғарғы температурадағы ерітіндінің массасын есептейді	**1**
		Берілген ерітіндінің жоғарғы температурадағы ерігіен зат массасын есептейді	**1**
		Ерігіштің масссасын есептейді	**1**
		Төменгі температурадағы еріген зат массасын есептейді	**1**
		Кристалданған тұздың масссасын есептейді	**1**
	9	Есептің шартын жаза біледі?	**1**
		Ерітіндінің көлемін есептейді	**1**
		Еріген заттың массасын есептейді	**1**
		Заттың молярлық массасын есептейді	**1**
		Еріген заттың зат мөлшерін есептейді	**1**
		Заттың молярлық концентрациясын есептейді	**1**
		Барлығы	**25**

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS