

**«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) O_3 , SO_3 , HCl
- B) Al_2S_3 , S , Cl_2
- C) KF , CO_2 , H_2
- D) $NaCl$, CaO , $CaCl_2$

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

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

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 критерийі	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

	Жоғарғы температурадағы ерітіндінің массасын есептейді	1
	Берілген ерітіндінің жоғарғы температурадағы еріген зат массасын есептейді	1
	Ерігіштің массасын есептейді	1
	Төменгі температурадағы еріген зат массасын есептейді	1
	Кристалданған тұздың массасын 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

