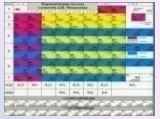


Үй тапсырмасын сұрау

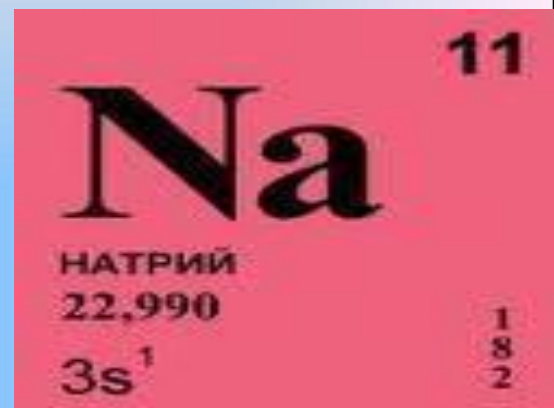
Сәйкестендіру тестісі.

N	Формуласы	Тотығу дәрежесі
1.	Al	А) +1
2.	Cl	Ә) +3
3.	Mg	Б) -1
4.	Na	В) -2
5.	O	Г) +2



Кім жылдам ?

- 1. Сілтілік металдар қай топта орналасқан?*
- 2. Сілтілік металдарды ата?*
 - 3. Қандай топшада орналасқан?*
 - 4. Валенттілігі нешеге тең?*
- 5. Сілтілік металл деп аталуы неліктен?*
 - 6. Электртерістілігі қандай?*
 - 7. Тотығу дәрежесі қанша?*
- 8. Сыртқы энергетикалық деңгейде неше электрон бар?*
- 9. Тотықтырғыш па, әлде тотықсыздандырғыш па?*
- 10. Электртерістілігі 0,9, ядро заряды +11-ге тең қай элемент?*



Тақырыбы:

Сілтілік металл - натрий



*Атом
құрылысы*

*Химиялық
қасиеттері*

Қолданылуы

Алынуы

*Табиғатта
кездесуі*

*Na
натрий*

*Натрий
қосылыстарын
анықтау*

*Физикалық
қасиеттері*

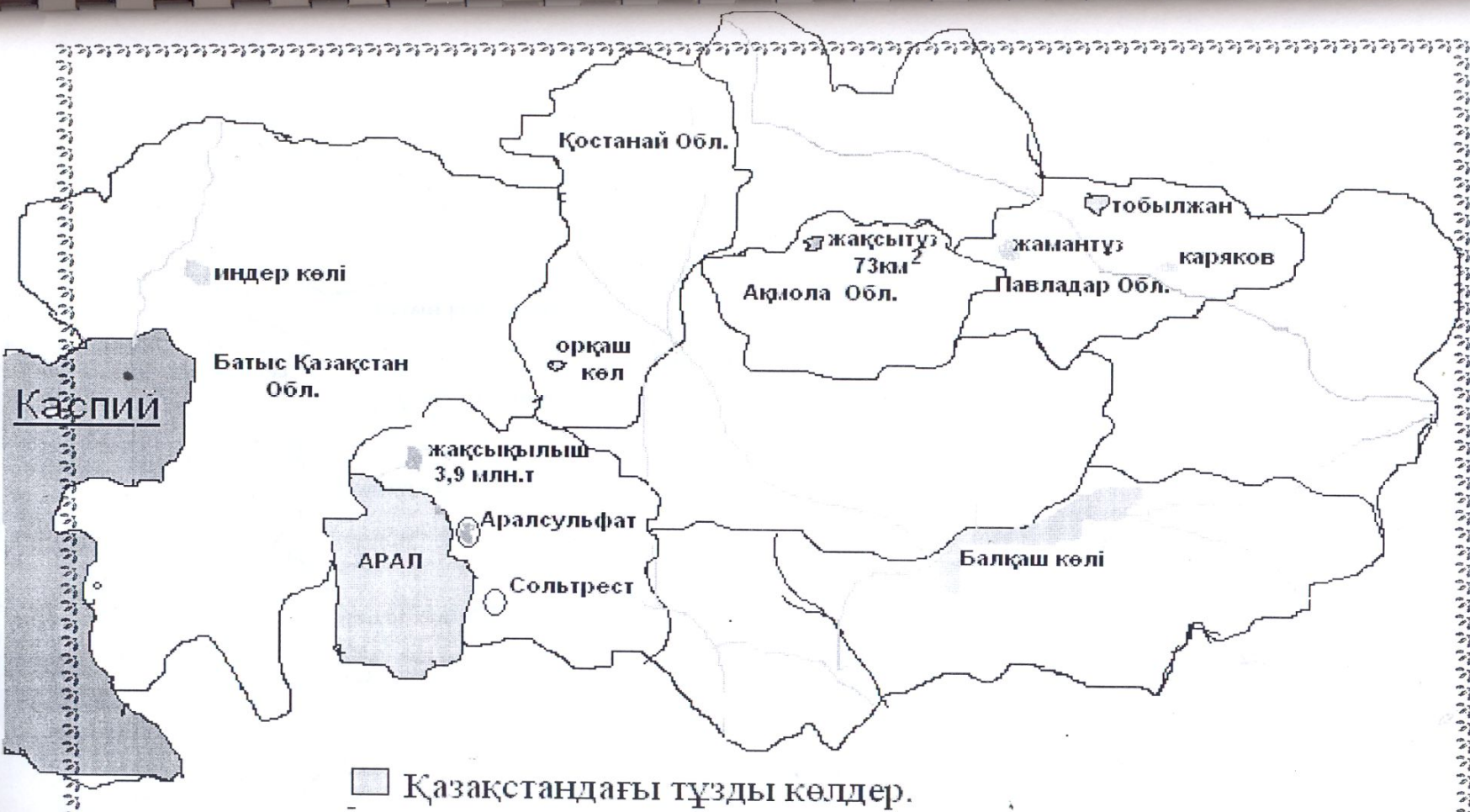
*Химиялық
қасиеттері*

Табиғатта кездесуі



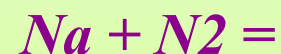
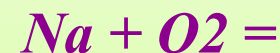
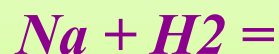
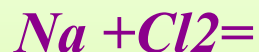


Оқулықпен жұмыс



Есептер шығару

1. Реакция теңдеулерін аяқтап, реакция нәтижесінде түзілген заттарды атаңыздар:



2. Зат мөлшері 2 моль натрийді суда еріткенде сутектің қандай көлемі (қ.ж.) бөлінетінін есептеңіздер:

3. Төмендегі айналуларды жүзеге асыруға мүмкіндік беретін реакция теңдеулерін жазыңдар:



Үй тапсырмасы:

§65. Сілтілік металл - натрий