

Қабылдаған: 00000

Орындаған: 00000

Тобы: 00000





□ Физикалық қасиеттер



балқу
температурасы, тығыздығы,
көлденең және көлемді
ұлғаюкоэффициенті, электрөткі
згіштігі, жылу өткізгіштігі

Балқу

— қатты кристалдық заттың сұйық күйге ауысуы (I текті фазалық ауысу). Таза заттар балқуының басты сипаттамалары – балқу температурасы және балқу жылуы. Белгілі бір сыртқы қысымда қатты кристалдық заттың сұйық күйге ауысу температурасы балқу температурасы деп, ал тұрақты қысымда қатты кристалдық затты толықтай сұйық күйге ауыстыруға қажет жылу мөлшері балқу жылуы деп аталады. Балқу температурасы сыртқы қысымға тәуелді.



- Қалыпты атмосфералық қысымдағы (1013, 25 гПа немесе 760 мм сын. бағ.) Балқу температурасын балқунүктесі деп атайды. Қыздыру кезінде қатты кристалдық заттың температурасы, әуелі балқу температурасына дейін көтеріледі, сосын балқу басталып, зат толық балқып біткенге дейін температураөзгеріссіз қалады, одан әрі температура тағы да жоғарылайды.





Заттың салқындауы кезінде процесс керісінше өтеді (заттың температурасы балқу температурасына дейін төмендейді, зат толық қатайып болғанша бұл температура өзгеріссіз қалады, одан әрі қатты күйдегі заттың температурасы қайтадан төмендей бастайды). Балқу кезінде көпшілік заттың көлемі артса, кейбіреуінің (су, висмут, сүрме, т.б.) көлемі кішірейеді. Балқығанда заттың көлемі ұлғайса, қысым артқанда оның балқу температурасы жоғарылайды.



металдардың

вольфрамның

сынаптың

HfC

TiN

HfN

TaC

Аморф

физикалық

жылу сыйымдылығы

Қар

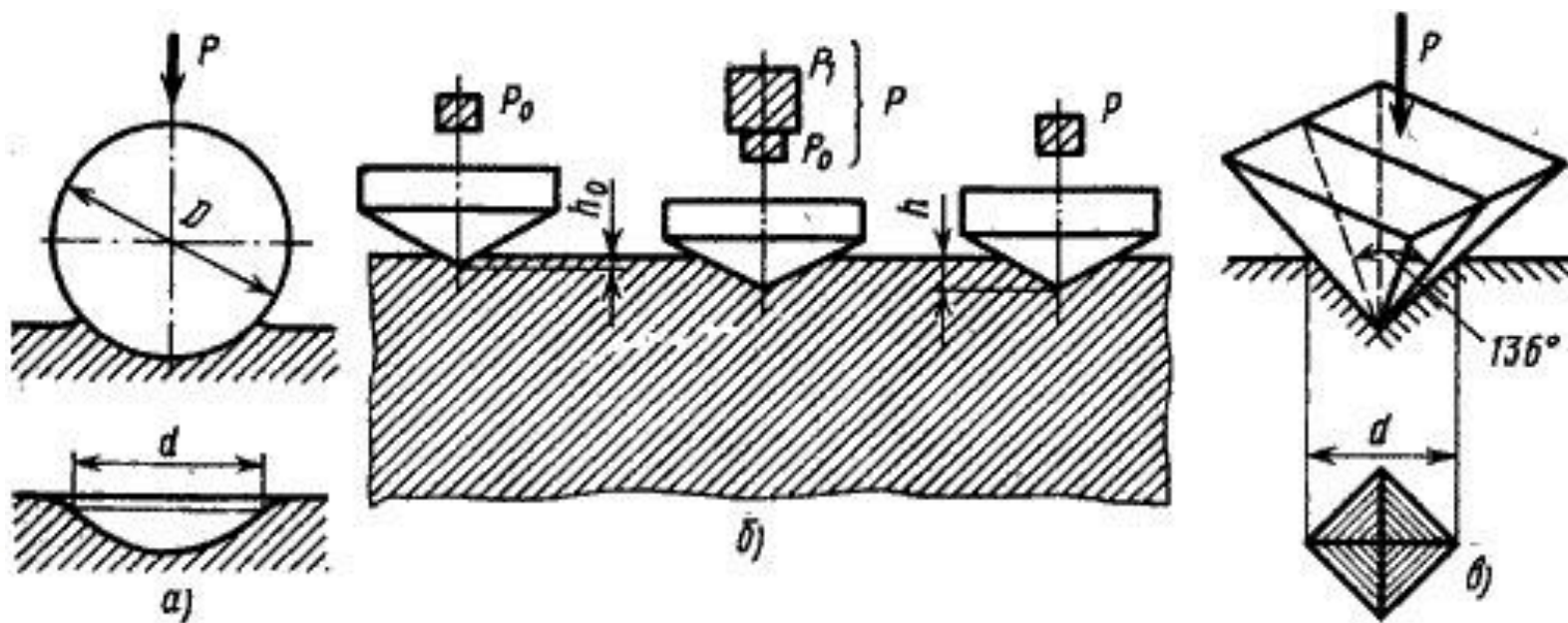
мұздың



- орыс.

деформацияға

МОРТ

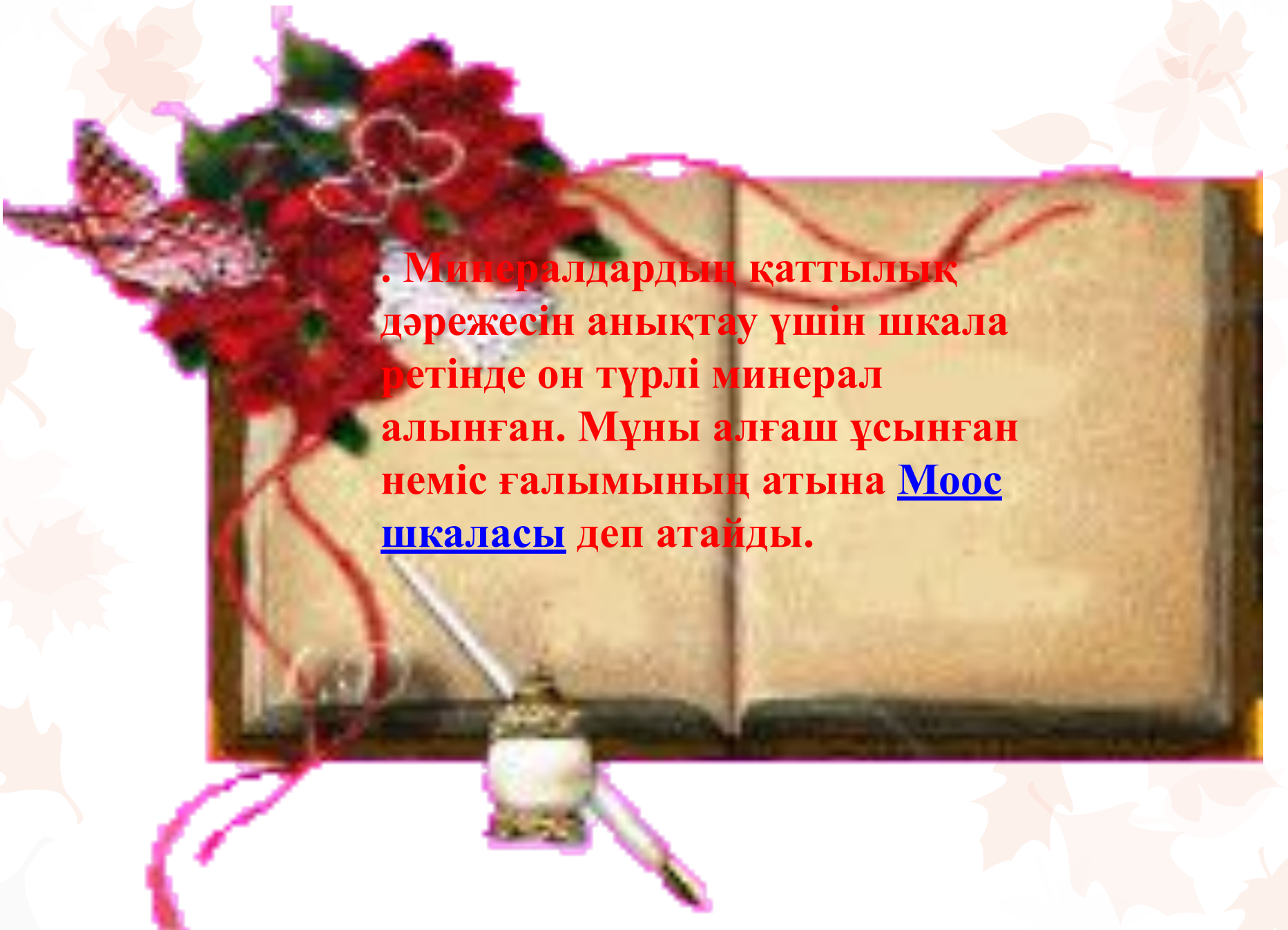


- **Қаттылық** - деп минералогия ғылымында көбінесе бір минералды екінші минералмен тырнап сызғанда соған қарысу дәрежесін айтады. Мұнымен қатар минералдын қаттылығы сыртқы механикалық күштің әсеріне қарысу дәрежесі деп те аталады. Бірақ сыртқы механикалық әсердің өзі де бірнеше түрлі болады, соған қарай минералдың қарысу дәрежесі де әртүрлі болады. Мысалы, минералдың сызуға, бұрғылауға, тілуге, қайрауға, қысуға көрсететін қарысу әсері түрлі-түрлі болмақ .



К
та

УЛЬГ

An open book with a fountain pen and a bouquet of red flowers. The book is open to a blank page. A fountain pen with a silver nib and a white body is positioned at the bottom center. A bouquet of red flowers with green leaves and a red ribbon is on the left side. The background is white with faint floral patterns.

. Минералдардың қаттылық дәрежесін анықтау үшін шкала ретінде он түрлі минерал алынған. Мұны алғаш ұсынған неміс ғалымының атына Моос шкаласы деп атайды.

Ерігіштік

еріткіште еру қабілеті

концентрациясы

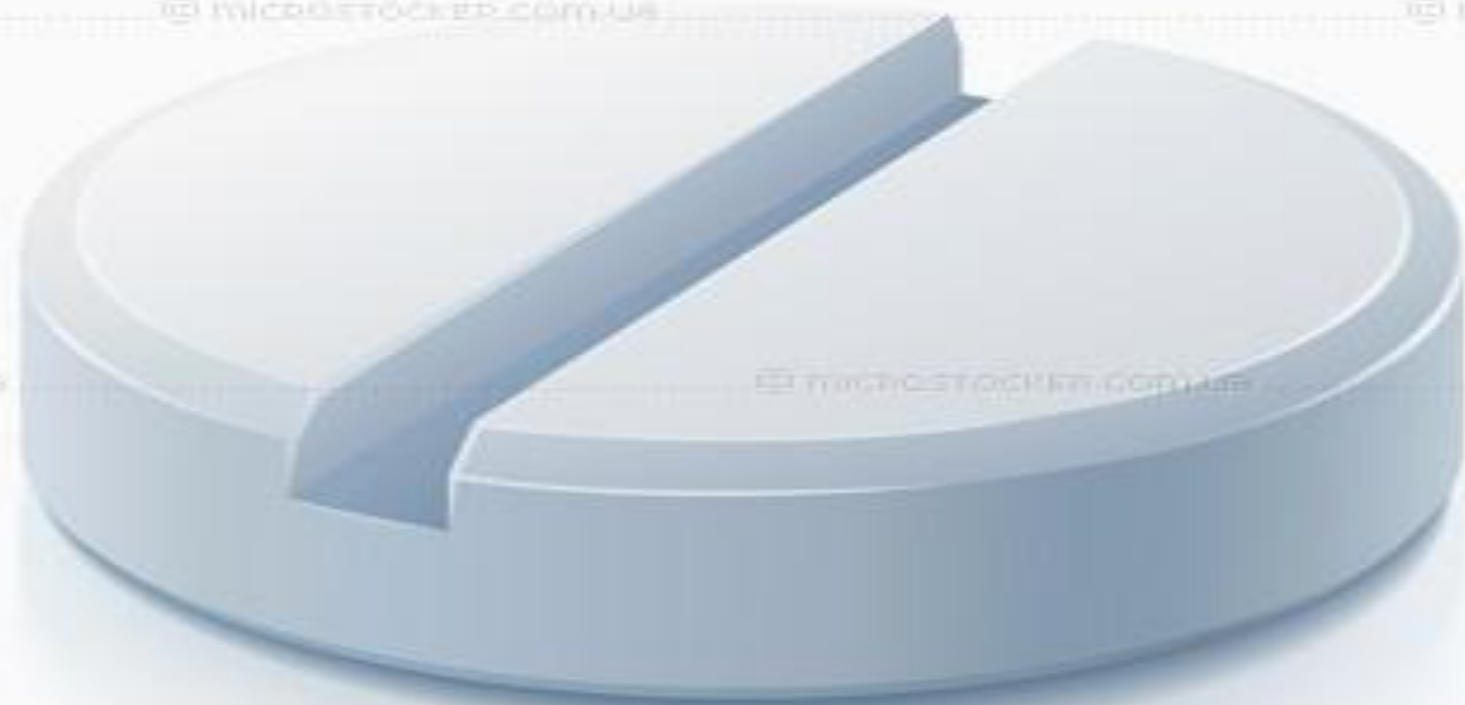
молярлық

суда









□ Мысалы, молекулалары полюсті немесе иондық байланыспен байланысқан заттар (су, спирт, сұйықаммиак) полюсті еріткіштерде жақсы еритіндігі, ал молекулалары полюссіз заттар (бензол, күкірттікөміртек) полюссіз еріткіштерде еритіндігі анықталды. “Ұқсас заттар бір-бірінде жақсы ериді” деген ескі қағида осы заңдылықты тұжырымдайды. Сонымен қатар заттар ерігенде мынадай құбылыстар байқалады: жылу бөлінеді не сіңіріледі, ерітіндінің көлемі азаяды (көлемнің контракциясы) және түсі өзгереді. Осы құбылыстардың барлығы еріген зат пен еріткіш молекулалары арасында химиялық әрекеттесулер бар екендігіне дәлел

- * *Мұнайдың суда ерігіштігі.* Судың мұнаймен жапсарласуы барысында оның сол суда азды-көпті еру процесі. Бұл процестің қарқындылығы мұнайдың химиялық құрамына, температураға және судың минералдану дәрежесіне тәуелді.
- * *Газдың суда ерігіштігі.* Газдың сумен жапсарласуы барысында оның сол суда еру қабілеті. Мұның нәтижесінде су мен газ тепе-тең жағдайға шейін жетуі мүмкін. Газдың суда ерігіштігі қысым өскен сайын, ал судың минералдану дәрежесі азайған сайын арта түседі.
- * *Газдың (табиғи көмірсутектік) мұнайда ерігіштігі.* Табиғи көмірсутектік газдың нақтылы термобаралық жағдайларда мұнайлы қойнауқатта біртекті сұйық жүйе қалыптастыру қабілеті. Кәсіптік геологияны көбінесе кенорынды игеру барысындағы мұнайдың газдан арылу процестері қызықтырады. Алайда Газдың (табиғи көмірсутектік) мұнайда ерігіштігі мөлшерін білу де қажет-ақ, себебі ол қойнауқаттық мұнайдың көлемдік коэффициентін анықтау, қойнауқатты газбен тоғыту мәселелерін шешу, қойнауқатқа әсер ету процесін игерудің кешеуілдеуі салдарынан бөлініп шығатын газды еріту шараларын күн тәртібіне қою барысында керек болады







TutZnayka.ru

Әрине медицина саласында түрлі
ауруларға қарсы егулерде
қолданылады.



Беріктік

- материалдардың белгілі бір жағдайлар (күйлер) мен шектерде қандай да бір әсерлерді (салмақтүсу, температураның өзгерісі, магнит, электр, т.б. өрістері, кебу немесе ісіну, т.б.) қабылдай отырып, бұлінбей сақталу қасиеті; сыртқы күштердің әсерінен қалпының өзгеруіне және бұзылуына қарсыласатын қатты дененің қасиеті.
- Беріктіктің әр түрлі жағдайдағы өлшемдеріне пропорционалдық шегі, аққыштық шегі, сырғымалық шегі, беріктік шегі, т.б. жатады



■ Беріктіктің мынадай түрлері бар:

- теориялық беріктік — атом аралық ілінісу күштері арқылы есептелінетін беріктік (ол шамамен бойлық серпімділік модулінің $1/6$ -іне тең);
- техникалық беріктік — нақты материалдарда байқалатын беріктік (мысалы, болатта ол шамамен теориялық беріктіктің $1/10$ -іне, ал көптеген қатты денелерде теориялық беріктіктің жүздік және мыңдық үлесіне тең);
- құралымдық беріктік — балқытып біріктірілген тораптардың, иінді біліктердің, турбина қазақшаларының, т.б. құралымдық элементтердің беріктігі. Құралымдық элементтердің беріктігі оларда беттік ақаулардың, ішкі кернеулердің, т.б. болуына байланысты техникалық беріктіктен төмен болады;
- динамикалық беріктік — материалдардың динамикалық жүктемелерді қабылдай отырып, бүлінбеу қасиеті;
- ұзаққа созылатын беріктік — ұзақ уақыт бойы сырғымалы қалыпта болған материалдардың беріктігі. Жіптердің, сымдардың, талшықтардың, т.б. материалдардың беріктігі оларға түскен ажырату (үзіп жіберу) күшінің олардың (жіптің, талшықтың, сымның, т.б.) сызықтық тығыздығына қатынасына тең. Беріктік Бірліктердің халықаралық жүйесінде (СИ) Ннм/кг арқылы өрнектеледі.

■

Металлургия

■ және кен байыту

институтында рений осмий молибден

вольфрам ванадий



Заттың тағы бір күйі газ түрінде, оған медицина жағынан мысал алар болсақ олар мыналар



31 7 2011

ОТЗОВИК





Bausch + Lomb

Panthe nol

Spray

100 g Inhalt für
Anwendung auf den Mund
mit 4,8 g Desquimol

Mittel zur Unterstützung
der Wundheilung

Hersteller:
Ankerpharm

Bausch + Lomb

Panthe nol

Spray

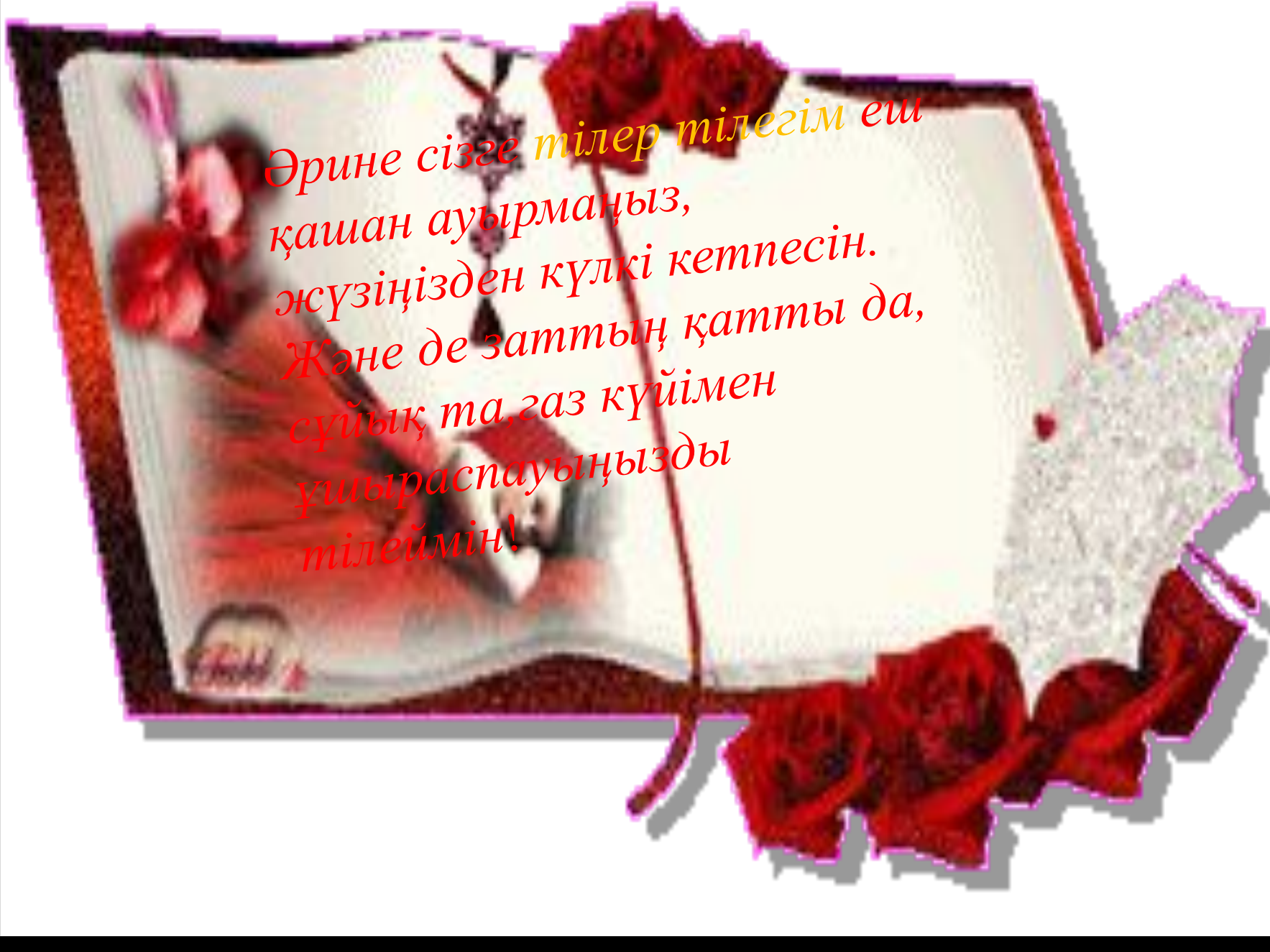
100 g Inhalt für
Anwendung auf den Mund
mit 4,8 g Desquimol

Bausch + Lomb

Hersteller

Жай өмірден мысал алар болсақ бояуларда, түрлі тұрмыстық жағдайларда қолданылады.





Әрине сізге тілер тілегім еш
қашан ауырмаңыз,
жүзіңізден күлкі кетпесін.
Және де заттың қатты да,
сұйық та, газ күйімен
ұшыраспауыңызды
тілеймін!



Назарыңызға рахмет!

