ӨНДӨРНАРАН ОРДЫН АЛТНЫ ХҮДЭРЖИЛТ ҮҮССЭН ОРЧИН

Б.Тамир¹*, Д.Доржготов¹, Л.Жаргал¹ Л.Оюунжаргал², Ж.Эрдэнэбаяр³, Харайлд Фирт⁴

¹Монгол Улсын Их Сургууль, Шинжлэх Ухааны Сургууль, Геологи-Геофизикийн Тэнхим ²Цукуба Их сургууль, Япон ³Акита Их Сургууль, Япон ⁴Грац Их Сургууль, Австри

ABSTRACT

Undurnaran Au mineralization area is situated in Saikhandulaan ore district, the NE of the South Gobi Cu-Au metallogenic belt within South Mongolian metallogenic province. Geographically, it is located in Saikhandulaan subprovince area of Dornogovi province 500km SE of Ulaanbaatar, 50m SW of the province center and 45 km SE of the subprovince center. The region where the property lies in is poorly developed in infrastructure.

As for regional structure, the deposit area occurs in the north part of South megablock and NE-SW oriented fault-bounded Mandakh terrane separated by Saikhandulaan fault to the north and Manlai-Mandakh depth fault to the south. Tectonics of the target area is characterized by Mandakh intrusive complex and Gunbayan formation volcanogenic units.

The area is structurally extended to the NE and consists of vertical dipping rock units. The fault structure is subdivided into two systems because of general strike and subsequence of the structure development: a. NE-directed fault; b. NW-directed fault. Geology of the ore deposit is characterized by Early Carboniferous Gunbayan formation sedimentary-volcanogenic rock units (C_1 gb), and Late Carboniferous Mandakh intrusive complex ($_1 C_2$ m). Mineralogy of igneous rocks spread over the study area is characterized by intermediate volcanogenic units such as andesite, andesidacite, dacite-andesite tuff lava, tuff breccia, intrusive units such as diorite, subalkaline diorite, microdiorite, diorite porphyry units.

The ore minerals are quartz, ankerite, gold, pyrite and arsenopyrite forming spotty, stripped and impregnated textures of ore. The two types of ore developed with the minerals are Au-bearing pyrite-arsenopyrite and Au-pyrite-chalcopyrite and they are of silicate – calcareous composition.

Apparently, Au ore quartz of the deposit was considered to be developed through three different generations. Fluid inclusions in quartz are really tiny in size as well as are of two phases: gas (V) and liquid (L). The 1st, 2nd and final generation quartzes of the ore-bearing solution transform into homogenic phases at the temperatures of 321.5°C, 204°C and 185°C, respectively. The amount of fluid salt is 1.7-6.7 weight % NaCl eq. Stable oxygen isotope is ($\delta^{18}O$ 23.6‰) for the first generation quartz whereas it is ($\delta^{18}O$ 15.7‰) for the second and the third generation quartzes. Hydrogen isotope analysis was conducted in Undurnaran deposit muscovite (sericite). Hydrogen isotope of the muscovite taken from the alteration zone is found to be (δD) -134. As a result of the fluid inclusion composition, temperature, oxygen and sulfur isotope characteristics this deposit is identified to be gold vein type of mesothermal origin.

Key words: Undurnaran, fuild inclusion, stable oxygen isotope, gold mineralization, sulfur isotope

*Corresponding author: e-mail: tamir1201@num.edu.mn, Mobile: 976-99052065

1. Оршил

Өмнөд Монголын Орд нь металлогений их муж түүн доторх Өмнөд Говийн метеллогений бүсэд Сайхандулааны алтны хүдрийн дүүрэгт Өндөрнаран алтны хүдрийн талбайд уг орд байрлана (Зураг 1). Өндөрнаран хүдрийн талбайг шинээр (Тамир нар., 2019) ялгасан ба хүдрийн талбай зүүн хойноос баруун урагш чиглэсэн хагарлаар хянагдсан Оюут Улаан Овоогийн алтзэсийн порфир, Өндөрнаран, Улаан, Цацын булаг, Гашуун хар, Жавхлант, Төгрөг зэрэг алтны судал болон эрдэсжсэн бүс үүсгэсэн гуч гаран км сунаж тогтсон орд, илрэлүүдээс тогтоно. Ордын геологийн тогтоц нь андезит, андезидацит ба нийцлэг байрласан диоритын дэл судлын биетүүд тэдгээрийн ан цав, бутралын бүсээр байрласан кварц-карбонатын судлуудаас бүрдэнэ. Ордын хувирлын бус доторх худрийн биетүүд нь зэрэгцээ байрласан шугаман хэлбэртэй штокверк маягийн судал, судланцар хэлбэртэй.

Хүдрийн биетүүд ΗЬ зүүн хойноос баруун дараа нь баруун хойш чиглэлээр нумарсан хагарлыг дагасан хувирлын бүс дотор оршдог. Хүдрийн биетүүд зүүн хойшоо 60-80 хэмийн уналтай, хүдэржилт цаашид уналын дагуу үргэлжлэнэ. Бүс доторх алтны эрдэсжилт жигд бус тархалттай. Хайгуулын ажлаар алтны 0.4 г/тийн захын агуулгаар үйлдвэрлэлийн дөрвөн (4) том, хэд хэдэн жижиг хүдрийн биетийг ялгасан ба тэдгээр биетийн хооронд (0.01-ээс 0.2 г/т) сул хүдэржсэн хэсгүүд бий.

Энэхүү өгүүлэлд Өндөрнаран ордод (2017-2018) хийгдсэн флюид ормын судалгаа, нэмэлтээр зохиогч бид бүхний 2018-2019 ондууд хийж гүйцэтгэсэн хүчилтөрөгч, устөрөгч, хүхрийн тогтвортой изотопын судалгааны үр дүнг танилцуулж байна.



Зураг 1. Өмнөд говийн металлогений бүс дэх алт агуулсан хүдрийн дүүргүүдийн байршлын зураг (Дэжидмаа, 2012), Өндөрнаран орд Сайхандулааны хүдрийн дүүрэгт байрлана.

2. Судалгааны арга, аргачлал

Өндөрнаран ордын хүдэр зөөгч уусмалын үүссэн (кварц) температурыг флюид ормоор, хүдэр үүссэн орчин, гарал үүслийг (δ¹⁸O, δ²H) тогтвортой изотопын судалгааны аргаар кварц ба серицитэд, хүхрийн (δ³⁴S) изотопоор сульфидын эх үүсвэрийг судлав (Тамир, 2019).

2.1. Флюид ормын судалгааны аргачлал:

Хайгуулын цооногоос авсан хүдэр агуулсан кварц-карбонатын судлын дээжинд 5-6 ормын шлиф

бэлтгэж 2017 онд Nikon eclipse LV100POL микроскоп, Linkam System халаах стейж, халааж гомогенжүүлэх мөн хөлдөөх багаж, дижитал камерны тусламжтай судалгааны ажлыг хийсэн (Тамир., 2018). Ормын хэмжилтийн үр дүнгийн боловсруулалтыг Hall et al (1988), Bodnar (1993), (Bodnar, 1995) нарийн боловсруулсан аргуудыг ашиглаж ормын төрөл, уусмалын найрлага зэргийг тогтоосон (Флюид ормын судалгааны ажлыг 2018 онд хэвлэгдсэн Б.Тамир нарын өгүүлэл, докторын НЭГ сэдэвт бүтээлд дэлгэрэнгүй тусгасан тул энд товч байдлаар авч үзлээ).

2.2. Хүчилтөрөгчийн (б¹⁸0) изотопын судалгааны аргачлал

Изотопын судалгааг ормын судалгаа хийсэн (кернээс улдсэн) кварцаас моно фракц ялгаж Япон улсын Цукуба Их Сургууль, Канад улсын Ванкувер хотын ALC North Vancouver изотопын лабораторид кварцын (б¹⁸О) дээжүүдэд EA-CF-SIRMS (Elemental Analyser Continuous Flow Isotope Ratio Mass Spectrometry) багажаар, лалайн усны стандарт дунджаар (VSMOW-Vienna Standard Mean Ocean Water) олон улсын стандартын дагуу (δ¹⁸O) 0.5 ‰ -ээр илэрхийлэн үр дүнг гаргаж авсан. Дээжүүдийг агатан уур нүдүүрээр жижиглэн буталж, давсны 100%-ийн хүчлээр үйлчлэн карбонатыг ууршуулж нэрсэн усаар угааж 96%-ийн (цэвэр) кварцыг ялгаж, мөхлөгүүдийг бинокуляраар шалгасны дараа өнгөгүй тунгалаг, друз агрегаттай бор өнгөтэй хоёр генерацийн кварцыг ялгаж тус тусад нь дээж баригчид хийн BrF, -ийн атмосферт байлган СО, лазераар ялгарсан хийг синтетик буудаж. алмазтай урвалд оруулан СО, хийг савлан авч б¹⁸О-ийг Finnigan MAT 253 mass-spectrometer-ээр хэмжсэн.

2.3. Устөрөгчийн изотопын судалгааны аргачлал

Судалгааг "Хатан Хааны Их Сургууль"-н (Queen's University, Kingston, Ontario Canada) изотопын лабораторид хэмжсэн. Устөрөгчийн изотопын (δ^{18} Н) хэмжилтийг ором болон хүчилтөрөгчийн изотопын судалгаанаас үлдсэн керний дээжээс ялгасан мусковитод (серицит) ЕА- **CF-SIRMS** (Elemental Analyser Continuous Flow Isotope Ratio Mass Spectrometry) багажаар, далайн усны стандарт дундажыг (VSMOW-Vienna Standard Mean Ocean Water) олон улсын стандартын дагуу (δ^{18} H 3‰) илэрхийлж тооцсон. Мусковитоос устөрөгчийг ялгаж авахын тулд ваакум төхөөрөмжид усгүйжүүлэх процессын дагуу хийж 110 мг нунтаг дээжийг кварц-шилэн төхөөрөмжид байрлуулж, үүнийгээ ваакум аппраттай холбож нэг цагт 100°C хүртэл халааж, ваакумыг

 $3H_2O + 2Cr \rightarrow 3H_2 + Cr_2O_3$ (1.1) агааргүйжүүлэх, усгүйжүүлэх процессыг 1-2 цагийн хугацаанд гүйцэтгэсний дараа дээжээ 1000°C температурт 2-4 цаг халаасан. Усыг шингэн N₂-ын тусламжтай хөргөж усгүйжүүлж дараа нь үлдэгдэл цэвэр H₂O -ыг 800°C-д металл хромоор харилцан үйлчлэл хийж Н,-ыг ангижруулан (1.1) хэмжсэн.

2.4. Хүхрийн изотопын судалгааны аргачлал

Өндөрнаран ордын хайгуулын агуулсан цооногоос сульфид ИХ эрдэсжсэн бүсээс 2 ширхэг керний дээжийг сонгон авч Ханлаб лабораторийн минералогийн бинокуляраар (пирит) сульфидын Каналын моно фракц ялгаж улсын Ванкувер хотод "Эй Эл Си" лабораторид тодорхойлсон. Сульфид дэх хүхрийн "б³⁴S" изотопыг EA-CF-SIRMS (Elemental Analyser Continuous Flow Isotope Ratio Mass Spectrometry) багажаар, олон улсын (VCDT-Vienna Canyon Diablo Troilite) стандартаар илэрхийлж, (б³⁴S 0.2 ‰) тооцоолсон.

3. Үр дүн

3.1 Флюид (хий-шингэн) ормын судалгааны үр дүн

Өндөрнаран ордын хүдэр агуулсан уусмалын эх үүсвэр, хүдэржилтийн орчин нөхцөл, гарал үүслийг тодруулахаар ордын алт агуулсан кварц-карбонатын судал дахь кварцын гомогенжих температур, дээжинд уусмалын давсны найрлага зэргийг флюид ормын микротермометрийн судалгаа дээр үндэслэн тогтоосон.

Өндөрнаран ордын алтны хүдэржилттэй холбоотой кварц xoëpooc генерациар ΗЬ гурван ууссэн байна. I генерацийн кварц бор өнгөтэй друз маягийн агрегат уусгэсэн. II генерацийн кварцууд нь цагаан өнгөтэй, баганалаг хэлбэртэй карбонаттай хамт, сүүлийн шатны кварц нь сааралдуу өнгөтэй шигтгээлэг хүдрийн эрдсүүдтэй хамт тохиолдоно (Зураг 2). Өндөрнаран ордын гурван генерацийн кварцуудын флюид ормууд нь хоёр фазтай шингэн давамгайлсан хий-шингэн төрөлтэй (Зураг 3).



Зураг 2. Хүдрийн бус гол эрдсүүд (Кварц карбонат) Q-Кварц (I), (II), (III) генераци, Сb-Карбонат, Ру-пирит

3.2 Ормын хэмжилтийн үр дүн

Өндөрнаран ордын судалгаанд хамрагдсан дээжүүдэд флюид ормын тархалт, бүтцийг судлахад ормууд нь маш жижиг хэмжээтэй (10ц,т-ээс бага), шингэн (L) – хийн (V) хоёр фазтай ормуудаас тогтоно (Зураг 3). Судалгааны ажлаар хүдэр зөөгч уусмалын эхний үе шат 308°С – 335°С (дундаж 321.5°С) температурт, дунд үе шатных 190°С – 231°С (дундаж 204°С) температурт гомоген фазид шилжиж, флюид уусмалын давсны концентраци 4.8 жин.% NaCl еq. Сүүлийн шатны кварцынх 183°С – 187°С (дундаж 185°С) температурт гомоген фазид шилжин, флюид уусмалын давсны концентраци 6.5 жин.% NaCl еq байна. Кварцын судалд ан цав дагасан жижиг хэмжээтэй хоёрдогч ормууд элбэг. Хоёрдогч ормууд 110°С-190°С хооронд гомоген фазад шилждэг. Анхдагч ормуудын гомогенжих үеийн фото зургууд, хэмжилтийн үр дүнгүүдийг (гомогенжилт, давсжилт) гистограмм, Huston and Large (1989); Davidson and Large (1994) нарын температур (°С) болон давсны агуулгын (жин.% NaCl еq.) диаграммаар үзүүлэв.

Д/д	Дээж №	Кварцын төрөл (генераци)	Гомогенжих температур Th ⁰ C	Мөсний сүүлийн хайлах Tm⁰C	Давсжилт (жин% NaCl eq)	Даралт (bar)
1	Op-1	(II)	193	-	-	
2	Op-1	(II)	195	-	-	
3	Op-1	(I)	335	-	-	
4	Op-1	(I)	308	-	-	
5	Op-1	(II)	197	-4.2	6.7	118.2
6	Op-1	(III)	183	-4	6.5	109.8
7	Op-2	(II)	192	-3	5	115.2
8	Op-2	(II)	223	-1	1.7	113.8
9	Op-2	(III)	187	-4	6.5	112.2
10	Op-2	(II)	225	-2	3.4	135
11	Op-2	(II)	198	-4	6.5	118.8
12	Op-2	(II)	230	-3	5	138
13	Op-2	(II)	190	-4	6.5	114
14	Op-2	(II)	231	-2	3.4	138.6
15	Op-2	(II)	193	-3	5	115.8

Хүснэгт 1. Өндөрнаран алтны ордын флюид ормын үр дүнгийн нэгтгэл

9



Зураг 3. Өндөрнаран ордын кварцын судлын анхдагч ормуудын гомогенжилт ба төрлүүд хий (V) – шингэн (L) агуулсан бага давсжилттай хоёр фазтай ормоос тогтоно.

Ормуудад агуулагдах давсны агуулгын хэмжээгээрээ Өндөрнаран орд 1.7-6.7 жин.% NaCl еq. Энэ нь Олон Овоотын (Оюунгэрэл нар., 2019) ордын кварцын судлуудын 2-7.8 жин.% NaCl еq үр дүнтэй ойролцоо найрлагатай. 4-р зурагт ордын хүдэр агуулсан уусмалууд алт хуримтлалын бүсэд байрлах ба пиритийн шугам дотор байрлана. Харин давсны агуулгын

хувьд ойролцоо ч температурын хувьд Өндөрнаран ордоос арай бага зэргийн ялгаатай (Зураг 4) талбайд байрлана. Олон Овоотын ордын алт агуулсан кварцын судлын хий-шингэн ормын микротермометрийн хэмжилтээр (дунджаар) 280°С-300°С температурт (Оюунгэрэл., "Уудам 2019), тал" флюид төслийн хүрээнд хийсэн ормын дундаж температур 310°С гэж тодорхойлсон (ЛСА, 1992) байдаг.



Зураг 4. Температур болон давсны агуулгын диаграмм Huston & Large (1989); Davidson & Large (1994) нарын зохиосноор авав.



Зураг 5. Температур болон давсны агуулгын диаграмм Wilkinson (2001) нарын зохиосноор авав. Зураг дээр Өндөрнаран, Олон Овоотын алтны ордууд Lode (Au) талбайд байрлана.

3.3. Кварц дахь хүчилтөрөгчийн изотоп шинжилгээ

Өндөрнаран ордын алт агуулсан кварц-карбонатын судал дахь кварцын найрлагад агуулагдах хүчилтөрөгчид тогтвортой изотопын судалгаа хийсэн. Хүчилтөрөгчийн изотопын судалгааны ажлаар 1. Ордын алт агуулсан (кварцкарбонат) кварцын судлууд үүсэхэд ямар гарал үүсэлтэй ус оролцсон бэ?, 2. Кварц ба усны фракцжилт улмаар орд болон хүдэржилттэй хэрхэн холбогдох талаар судлах зорилгын үүднээс уг судлуудад хийсэн флюид үзүүлэлтэд ормын тулгуурлан өгөхийг зорьсон болно. хариулт Хүчилтөрөгчийн изотопын судалгаанд флюид ормын хэмжилтүүдээр ялгасан гурван генерацаар үүссэн (I) кварц бор өнгөтэй (335-308°С), түүнээс арай бага температурт үүссэн цагаан, тунгалаг өнгөтэй (II) кварц (231-190°С), сааралдуу өнгөтэй (III) кварцад $(187-183^{\circ}C)$ изотопын найрлага, хучилтөрөгчид усны фракцжилтыг тооцоолж алтны судлын ордуудтай харьцуулалт хийлээ.

Эрдэс (кварц) – усны хүчилтөрөгчийн фракцжилт

Ус– кварц хооронд хүчилтөрөгчийн изотопуудын хуваарилалтын тэнцвэрийг туршилтын журмаар Clayton et al., (1972), Matsuhisa et al., (1979) хийжээ. Судалгаанд Mathuhisa (1979) нарын тооцоолсон жишээгээр (1.3) тодорхойлсон.

Изотопын судалгааны ажлаар ордын судлын кварц – усны фракцжилтын төрхийг H₂O – SiO₂ ын изотоп солилцох химийн урвалын томьёог Taylor (1997) тодорхойлсноор илэрхийлбэл:

$${\rm H_2}^{18}{\rm O}{\rm +}\, \frac{1}{2}\,{\rm Si}^{16}{\rm O_2}\,{\leftrightarrow}\, {\rm H_2}^{16}{\rm O}{\rm +}\, \frac{1}{2}\,{\rm Si}^{18}\,{\rm O_2} \qquad (1.2)$$

байна. Энэ химийн урвалын кварц ба

усны хооронд изотопын солилцоо:

 $\Delta_{\text{кварц-ус}} = 1000 \ln \alpha_{\text{ кварц-ус}} = 3.34 \frac{10^6}{T^2} - 3.31 \quad (1.3)$

Ордын тэдгээрийн кварц гомогенжилт 183°С-335°С (Тамир нар., 2017) температур зонхилж байсныг усны хүчилтөрөгчийн үндэслэн изотопыг Rollinson (1993) тооцсон тодорхойлсон. жишээгээр Ордын агуулсан кварцын судлын алт температурын дундажыг 260°С гэж тооцон судалгаанд (олон улсад нийт ормуудын гомогенжсэн температурын жишгийг дундажыг хэрэглэдэг баримтлав) ашиглав.

Дээрх (1.3) томьёогоор усны дундаж утгыг тооцоолоход температурын (°С) цельсийн нэгжийг термодинамикийн температурын хамгийн бага нэгж болох кельвин (К) рүү шилжүүлж [K] = [°С] + 273.15 тооцсон.

 $260 (^{\circ}C) = 260+273.15 = 533.15 (K)$ ба дээрх (1.3) томьёонд орлуулахын өмнө (T)² түүний квадрат утга (533.15)² =284689 (T)² -ыг тооцоолж гаргасан.

Эндээс хүдэр зөөгч уусмалын бодит утгыг кварц дэх ормын 200-500°С температурын үзүүлэлттэй үед (Matsuhisa et al., 1979) дараах томьёоны (1.3) тусламжтай изотопын фракцжилтыг тооцоолж олсон.

$$\Delta_{\text{кварц-ус}} = 1000 \ln \alpha_{\text{ кварц-ус}} = 3.34 \frac{1000000}{284689} - 3.31 = 8.42 \%$$

Эндээс:

1000 lna = 8.42 ба $\Delta_{\text{кварц-ус}} = \delta^{18} O_{\text{кварц}}$ - $\delta^{16} O_{\text{ус}} = 1000 \text{ lna}_{\text{кварц-ус}}$ H₂O = 25.02 - 8.42 = 16.6 ‰ (δ^{18} O) тооцож гаргасан.

3.4 Хүчилтөрөгчийн изотопын шинжилгээний үр дүн

 $\delta^{18}O$ Судалгаанд харьцааг ашигласан. Судалгааны ажлаар хүдэржсэн уусмал талсжаал (кварц) судал болсон уеийн шинж төрхийг тогтвортой изотопын аргаар судалсан. Өөрөөр хэлбэл ус болон агуулагч чулуулаг хоорондын фракцжилтанд орсон үеийн изотопын найрлагын тогтоож хүдэр агуулсан уусмалын найрлагыг үнэн зөвөөр тодорхойлоход фракцлалтын хэмжээ нь тухайн уусмалын талсжилтанд орох үеийн температуртай урвуу хамааралтай байдаг гэсэн зарчимыг баримтлан ажилласан. Тус аргаар Өндөрнаран ордын хүдрийн уусмалын хүчилтөрөгчийн изотопын бодит утгыг тооцоолоход ерөнхийдөө 14.63‰ -25.38‰ хооронд хэлбэлзэлтэй (2-р хүснэгт). Эндээс ордын алт агуулсан кварцууд хүчилтөрөгчийн изотопын найрлага өөр хоорондоо I генерацийн кварцынх дунджаар 23.6‰. Π генерацийн 16.7 ‰, Ш кварцынх 14.9‰ дундаж үзүүлэлттэй. Өөрөөр хэлбэл судал үүсгэхэд оролцсон усны хучилтөрөгчийн изотоп I генерацийн кварцынх II болон III генерацийн кварцаас 6.9-8.7 ‰ (2-р хүснэгт) ялгаатай. Эдгээр нь анхдагч ормууд жижиг, цөөн, өндөр биш температур (ихэнх ормууд 190°С-231°С) гомоген фазад шилждэг, агуулагч чулуулаг нь судлын кварц үүсэхэд химийн талаас, мөн хүдэрт уусмал болон тектоник структурын хувьд хүчтэй нөлөөлөөгүй байж болох талуудтай. Эндээс ордын кварцын хэмжээнд судлууд өөр хоорондоо хүчилтөрөгчийн изотопоор ялгаатай, элементийн изотопын утгууд ууссэн цаг хугацаа, эртний ба өнөөгийн газарзүйн байрлалтай холбоотой ялгаа үүсгэдгийг (McCuig, 1998) анхаарах шаардлагатай.

Дээжийн Кварцын төрөл дугаар (генераци)		Шинжлэгдсэн материал	$\delta^{18}O_{_{KBAPL}}$ %0	${\delta^{18} O_{yc} \%}{260^0 C}$
О-1 Бор кварц (I)		Цэвэр кварц	30.5	22.12
	O-2	Цэвэр кварц		25.38
	Бор кварц (I)		33.8	
O-3	Бор кварц (I)	Цэвэр кварц	32.15	23.73
O-4	Бор кварц (I)	Цэвэр кварц	31.8	23.46
О-5 Тунгалаг кварц (II)		Цэвэр кварц	25.02	16.6
O-6	Тунгалаг кварц (III)	Цэвэр кварц	23.66	15.24
О-7 Тунгалаг кварц (III)		Цэвэр кварц	23.05	14.63
О-8 Тунгалаг кварц (II)		Цэвэр кварц	25.2	16.78

Хүснэгт 2. Өндөрнаран ордын хүчилтөрөгчийн изотопын найрлага

3.5. Устөрөгчийн изотопын шинжилгээний үр дүн

Судалгаа нь усны эх уусвэр ба эрдэс үүслийн үе шатууд дахь түүний найрлагын өөрчлөлтийг судлахад чиглэсэн. Өндөрнаран ордын флюид хүчилтөрөгчийн ором, изотопын судалгаа хийгдсэн (2-p зураг) мусковитод (серицит) устөрөгчийн изотопын судалгаа хийсэн. Өндөрнаран хэсгээс ордын хувирлын авсан мусковитын (δ D) дейтериум (-134) үзүүлэлтэй. Энэ гүний чулуулгийн (магмын) усны эх уусвэртэй орчинтой тохирч байна.

3.6. Устөрөгч ба хүчилтөрөгчид орчны изотоп ба харьцуулалт

Өндөрнаран ордын алтны хүдэржилттэй I генерацийн кварцын хүчилтөрөгчийн изотопын утга б¹⁸О 23.6‰, II генерацийн кварц 16.7‰, III кварц кварцынх 14.9‰. II болон III тунгалаг өнгийн кварцын б¹⁸О 15.7‰ дундаж үзүүлэлтэй. Энэ нь Олон Овоотын алтны бүлэг (Оюунгэрэл нар., 2019) ордын б¹⁸О 8.2–11‰ хүчилтөрөгчийн изотопын үр дүнгээс бага зэргийн ялгаатай (6-р зураг). Хэдийгээр орд бүрт ялгаатай изотопын утгууд байдаг (Guilbert et al., 1986;

Barnes, 1979) боловч эпитермаль ордын хэмжээнд ихэнхдээ б¹⁸О<8‰ байхад, зэс-молиблены порфирын төрөлд ихэнхдээ δ¹⁸О≈5‰ орчинд, түүний хувирлын хэсэгт тогтворгүй болж 14‰ хүрдэг. Өмнөд Монголын алт агуулсан зэс-молибден порфирын Цагаан суваргын ордын хүдрийн уусмал дахь хүчилтөрөгчийн изотопын утга 3.25-5.9‰ хооронд хэлбэлздэг (Тунгалаг., 2014). Карлин төрлийн (гадаргын усны хөгжилд хүчтэй өртдөг) ордод 3-6‰, цул сульфидын өндөр хэмийн уусмалд 5-9‰ байдгийг Barnes, (1997) бусад судлаачдын материалуудад тулгуурлан тогтоожээ. Манай оронд цул сульфидын хамгийн сайн судлагдсан Баян-Айрагийн ордын алт агуулсан кварцын судлуудад (δ^{18} O) 9.1-12.2‰ орчим (Алтанхуяг, 2005) найрлагатай. судлын төрлийн алтны Эдгээрээс хийсэн хүчилтөрөгчийн ордуудад судалгааг McCuaig and ИЗОТОПЫН Kerrich (1998) системчлэх байдлаар оруулсныг судлагдаж байгаа болон бусад алтны ордын үр дүнг дараах диаграммд буулгав. Эндээс харахад мезотермаль Өндөрнаран орд нь ороген гарал температурт үүссэн үүсэлтэй, харьцангуй өндөр (хүнд) изотопын (δ¹⁸О) уусмалын найрлагатай орд болно (6-р зураг).



Зураг 6. Устөрөгч ба хүчилтөрөгчийн изотопын харьцаагаар уусмалын усны гарал үүсэл тодорхойлох диаграмм (McCuaig, 1998; Taylor et al., 1997) нарын материалд тулгуурлав. Изотопын үр дүнг Олон Овоотын ордтой харьцуулав. Өндөрнаран ордын уусмалууд мезотермаль гарал үүсэлтэй байна.

3.7 Сульфидын эрдэс дэх хүхрийн изотоп

Өндөрнаран ордын сульфидын (пирит) бүрэлдэхүүн дэх хүхрийн тогтвортой изотопын харьцааг стандарттай харьцуулан хэмжих ба үр дүнг 1000-д (‰) үржүүлсэн хувиар илэрхийлж б (дельта) гэж тэмдэглэв.

- 1. $\delta^{34}S\%_{00} = \{ ({}^{34}S/{}^{32}S({}_{(13)3\%}) {}^{34}S/{}^{32}, S({}_{(ctah,dapt)})/{}^{34}S/{}^{32}S({}_{(ctah,dapt)}) \} \times 1000$
- Олон Улсын Атомын Энергийн Агентлаг (IAEA)-аас сульфидын эрдсийн стандарт болгон ашигладаг аргинтит (Ag₂S)-ыг стандарт болгон ашигласан.

Өндөрнаран ордын сульфид (пирит) хүдрийн судалд үүсэхээс гадна агуулагч чулуулагтаа шигтгээлэг байдлаар тархалт үүсгэх ба хүхрийн (³⁴S) изотоп (-1 ‰) -ээс (0.6 ‰). Хүхрийн изотопын (³⁴S) утга (-10) аас (15) хооронд хэлбэлзэлтэй үед гранитоид (Оролмаа., 2012), агуулагч (шигтгээлэг) чулуулагтаа алтны хүдэржилт үүсгэж буй сульфидын ордууд ихэвчлэн магмын гаралтай сульфидаас (Ripley and Li, 2003) үүсдэг гэж үздэг тул Өндөрнаран ордын сульфидын эх үүсвэр бол магмын гаралтай тэр дундаа (дундлаг) гранитоидоос үүссэн байна. Өндөрнаран ордод хийсэн хүхрийн

изотопын утгыг ТАОБ-Төв Азийн Ороген Бүсийн (Хятад, зүүн Казакстан), Зүүн Африкийн Танзани, Америкийн ороген алтны ордууд, Монгол орны Бороо-Зуун модны хүдрийн дүүргийн зарим ордууд болон Тавтын алтны үндсэн орд (Oyungerel et al., 2012; Oyungerel et al., 2018), Өмнөд бүсийн Өлзийтийн алтны металлогений бүсэд байрлах Олон Овоотын алтны бүлэг (Оюунгэрэл нар., 2019) ордуудад хийсэн үр дүнтэй харьцуулж үзэв. Харьцуулалтаар Өндөрнаран ордын сульфидын эх үүсвэр Гацуурт ба Олон Овоотын (Олон Овоот, Хоримт худаг, Гоёот-Улаан, Улаан хяр) алтны ордуудтай ойролцоо утгатай, магмын гаралтай гидротермаль уусмалын бүтээгдэхүүнээс үүссэн (7-р зураг) болох нь харагдаж байна.



Зураг 7. Өндөрнаран ордын хүхрийн ($\delta^{34} S$) изотоп ба бусад алтны ордуудын сульфидын эрдсүүдэд хийгдсэн хүхрийн изотопын үр дүн ба харьцуулалт

4. Хэлэлцүүлэг

Алтны судлын бие даасан ордуудын дийлэнх хэсэг мезотермаль (Lindgren, 1933) гарал үүсэлтэй буюу ороген алтны ордод (Groves et al., 1998; Robert et al., 2007; Goldfarb et al., 2015) хамрагдана. Ороген алтны ордуудыг Groves et al., (1998) нар анхандаа аккрецийн бүрдэл дотор үүсэж байгаагаар тайлбарлаж байсан бол сүүлийн үед аккрецийн террейнээс гадна эх газрын нум, нумын арын (Goldfarb and Groves., 2015) структурт үүсдэг болох (8-р зураг) нь тогтоогджээ. Ороген алтны ордуудын үүсэх гүний түвшин 3-20 км-т дотроо бага (эпизональ), дунд (мезозональ), гүний (гипозональ) гэж гурав (Groves et al., 1998; Goldfarb and Groves., 2015) ангилагдана (Зураг 9). Өндөрнаран

геохимийн корреляцийн ордын хамаарал Au-Sb (0.48), Au-As (0.68) нь мезозональ тувшинд хамруулах боломжтой. Ороген алтны ордуудын 220°C-380°C гомогенжих кварцын жин% (NaCl eq) температур, 10 давсжилтын (5-p зураг) үзүүлсэн (Lode Au) диаграммаар (Wilkinson, 2001) тогтоосон байдаг. Эндээс үзэхэд Өндөрнаран ордын кварцын ормууд 190°С–335°С (дундаж 260°С) температурт, давсжилт 4.8-6.5 жин.% (NaCl eq), геохимийн корреляцийн хамаарал (Au-Sb-As) зэргээр ордыг дунд гүний орчимд (Зураг 9, а) үүссэн ороген алтны ордод хамааруулж болно.



Зураг 8. Ороген ба бусад алтны ордууд плит тектоникийн загварт хаана үүсэж болохыг үзүүлсэн бүдүүвч (Goldfarb and Groves., 2015). Ороген ордуудыг аккрецийн террейн, эх газрын нум, нумын арын структурт үүсдэг болохыг Зүүн Өмнөд Ази, Хойд Хятадын блокын жишээ дээр Р.Голдфарб нар (2015) тайлбарлажээ. Өндөрнаран орд геодинамикийн хувьд хаана үүсэж болохыг төсөөлж харьцуулахад Өмнөд Монголын төв Мандахын террейнд (Төмөртогоо, 2012) тархалттай (карбон?) нумын андезит, гранитоидтой холбоотой.

Энэхүү өгүүлэлд судалж буй үүслийн (генетик) ордыг гарал ангиллаар мезотермаль температурт үүссэн ороген алтны судлын орд, үйлдвэрлэлийн ангиллаар диоритын биеттэй холбоотой алт-кварцкарбонат-сульфидын төрлийн ордод хамруулах боломжтой гэж үзлээ. Монгол оронд харьцангуй сайн судлагдсан, уурхайлан (зарим талаар дууссан) ашиглаж байгаа (Бороогийн алтны орд) Бороо№6 (Дэжидмаа, 1985; 2012; Ухнаа нар., 2017), Олон Овоотын алтны ордуудтай геологиминералогийн ба хүдэр ууссэн орчноор харьцуулж дараах хүснэгтээр (3-р хүснэгт) үзүүллээ. Өндөрнаран геологи-минералогийн орд ΗЬ шинжээрээ Бороо№6 ордтой төсөөтэй, хүчилтөрөгчийн флюид ором,

изотопын найрлагаараа Олон Овоотын ордоос бага зэргийн ялгаатай боловч сульфидын эх үүсвэр нь магмын гаралтай гэсэн Оюунгэрэл нар (2019) дүгнэлттэй тохирно.



Зураг 9. Ороген алтны ордын хүдэржилтийн загвар. а. Ороген алтны ордын загвар, үүсэх гүний түвшин (Groves et al., 1998; Goldfarb and Groves., 2015). б. Ороген алтны ордын төрөл, гарал үүслийн ерөнхий загвар-модель (Robert et al., 2007). Өндөрнаран орд энэхүү модель-загварт байрших гүний түвшин, хүдрийн биетийн хэлбэр, морфологи, агуулагч чулуулгийн төрлөөрөө дунд түвшинд хамрагдах боломжтой.

зэрээр (орчин) харьцуулсан хүснэгт
лтны хүдэржилтийн эх үүсв
геологи-минералоги, а
наран ба бусад ордуудтай
үснэгт 3. Өндөрн
\sim

Фрлын Хүлэржилттэй Структур Агуллагч Хүлэржилтийн Хүлэр <				
Срлын Хүлэржилтэй Структур Атуулагч Хүлэр жилтийн Хүлэр биетийн Хүлэр биетийн Хүлэр үүссэн Хүлэр үүсэн Хүлэр үүсэн Хүлэр үүсэн	Хүдэр үүслийн үе шат	Гидротермаль үед 4 үе шатаар	Гидротермаль (1) үе, (8) үе шат (Дэжидмаа, 1985; 2012)	 (2) шат (?) (3) төрөл (?) (Оюунгэрэл нар., 2018)
 Фрдын Хүдэржилттэй Структур Агулагч Хүдэржилтийн Хүдржилтийн Хүдэржилтийн Күдэржилтийн Күдэр Хүдэр Нэр холбоогой интрузив нэр холбоогой нитрузив нулуулагч Үеийн хувирал бистийн бүрдүүлэгч Үүссэн интрузив Өндөр Диорит, Нуман Андезит, кварц- бүс арсенонирит 308°С, то порфир салбар дацит, кварси- бүс арсенонирит 308°С, то порфир салбар дацит, кварц- бүс арсенонирит 308°С, то порфир салбар дацит, кварси- бүс арсенонирит 308°С, то порфир салбар дацит, кварси- судал) Вооо № Диорит, Нуман алевонит, бүс арсенонирит алекини метасоматия Вооо № Диорит, Нуман алевонит, бүс арсенонирит алекин алекини алекити алекини алекинт алекини, бүс арсенонирит алекин алекини алекини алекини, бүс арсенонирит бүс арсенонирит алекин алекини алекини алекини алекини, бүс арсенонирит алекини алекини, бүс арсенонирит алекини алекини алекини, бүс арсенонирит алекини алекини алекини, бүс даза, бүс даза, то судал) Олон Овоот Диорит, бүс алекини, алекини алекинит алекини, алекинит алекини алекинит алекини, алекини алекинит алекини алекини алекини алекини алекини алекини алекини алекини бүс даза, судал, алекинини алекини алекинии алекини алекини алекинии алекини алекини алекини алекини алекини алекини алекини алекини алекинии алекини алекини алекини алекини алекини алекинии алекини алекинии алекини алекинии алекини алекинии алекинии алекинии алекинии алекини алекини алекинии алекини алекини алекинии алекинии алекинии алекинии алекини алекини алекинии алекини алекини алекини алекини алекини алекини алекини алекини алекини алеки	Хүдрийн эх үүсвэр	Магмын (гидротермаль)	Гидротермаль (Дэжидмаа, 1985)	Магмын (Оюунгэрэл нар., 2019)
в Орлын Хүлэржилтийн Хүлэржилтийн Хүлэржилтийн Хүлэржилтийн Хүлэржилтийн Хүлэр нэр холбоотой чулуулаг чулуулаг үеийн хувирал бөрлүг топ эрдэс нэр диорит Нуман Андезит Кейрлүулэс бөрлүг топ эрдэс наран Диорит Андезит Кеварц- бүр, судал) Алт, ширит, бүс арсеношрит, салбар дацит, каарбонатын (судал) Алт, ширит, порфир галбар дацит, порфир салбар дацит, каарбонатын (судал) арсеношрит, порфир галбар дацит, порфир кааран- бүс арсеношрит, порфир бүс гаран порфир салбар дацит, каарбонатын (судал) дорсеношрит, порфир гарры Диорит, нуман аллежин, метасоматоз Эрдэсжсэн Алт, шрит, пирит, пирит, бүс К.Ц.Эжидмаа Микродиорит, нуман Элсжин, метасоматоз Эрдэсжсэн Алт, шрит, пирит, пирит, пирит, пирит, пирит, пирит, пабронатын бүс К.Ц.Эжидмаа Микродиорит, нуман Элсжин, метасоматоз	тезлуу теректик (Т)	335- 308°C, 231- 183°C	ç.	280- 300°C
© Ордын нэр Хүдэржилтгай колбоогой интрузив Структур чулуулаг Агуулагч чулуулаг Хүдэржилтийн колбоогой морфлоги Хүдэржилтийн бистийн морфлоги Хүдэржилтийн морфлоги I Өндөр Диорит, циорит Нуман Андсзит, андезит- карбонатын Эрдэсжсэн бүс I Өндөр Диорит, цофир Нуман Андсзит, андезит- карбонатын Березитжилт, бүс Эрдэсжсэн бүс I Өндөр Диорит, порфир Нуман андезит- андезит Березитжилт, метасоматит Эрдэсжсэн бүс I Өндөр Диорит, порфир Нуман Элсжин, андезит Метасоматит бүс I Өндөр Диорит, имкродиорит Нуман Элсжин, андезит Метасоматит бүс I Өндөн Диорит, имкродиорит Нуман Элсжин, алевролит, элсжин Метасоматит бүс I Олон Овоот Диорит, бүс Элсжин, элсжин Метасоматоз Эрдэсжсэн I Олон Овоот Диорит, бүс Элсжин Метасоматоз Эрдэсжсэн I Олон Овоот Диорит, бүс Элсжин <th>Хүдэр эедде пол гол эрдэс</th> <td>Алт, пирит, арсенопирит</td> <td>Алт, пирит, арсенопирит</td> <td>Алт, пирит, арсенопирит</td>	Хүдэр эедде пол гол эрдэс	Алт, пирит, арсенопирит	Алт, пирит, арсенопирит	Алт, пирит, арсенопирит
© Ордын Хүдэржилтгэй интрузив Струкгур чулуулаг Хүдэржилтийн чулуулаг Хүдэржилтийн кейн хувирал П Өндөр Диорит, диорит Нуман Андезит, андезит, карбонатын Кудэржилтийн карбонатын П Өндөр Диорит, порфир Нуман Андезит, андезит, карбонатын Карбонатын В Орорит, порфир Малгийн андезит, андезит, карбонатын Карбонатын П Өндөр Диорит, порфир Нуман Андезит, андезит, карбонатын Карбонатын В Орорир Калерил Андезит, андезит Карбонатын Нарынхаар Микродиорит, имкродиорит Нумарсан Элсжин, мета- магийн Метасомагоз С/Дэжидмаа Микродиорит, имкродиорит, нарынхаар) Микродиорит, магарал Элсжин, алевролит, бус Метасомагоз Золон Овоот Диорит, (Оюунгэрэл Занар, лихин Серицитжилт, илихин	Хүдрийн биетийн морфлоги	Эрдэсжсэн бүс (судал)	Эрдэсжсэн бүс (судал)	Эрдэсжсэн бүс дэх судал, судланцар,
© Ордын Хүдэржилтгэй Структур Агуулагч нэр интрузив чулуулаг чулуулаг порфир Диорит, Нуман Андезит, наран диорит, Муман Андезит, наран диорит, Мулуулаг чулуулаг вадаит, диорит, Муман Андезит, наран диорит, порфир дацит, казгарал андезит, дацит, порфир хагарал андезит, казгарал андезит, дацит, ирорит, Мумарсан Элсжин, кагарал алдезит, дацит, ирорит, Нумарсан Элсжин, ирорит, Нумарсан Элсжин, ирорит, Нумарсан Элсжин, ирорит, Нумарсан Элсжин, ирорит, Маягийн алевролит, искон Занар, (Окоунгэрэл ирорит, бүс алевролит,	Хүдэржилтийн үеийн хувирал	Березитжилт, кварц- карбонатын метасоматит	Метасоматоз (березитжилт)	Серицитжилт, аргиллитжилт, пиритжилт, цахиржилт
Сордын Хүдэржилттэй Структур нэр холбоотой ннтрузив наран диорит Нуман наран диорит Муман порфир диорит маятийн катарал порфир салбар катарал порфир салбар катарал нарин катарал порфир маятийн салбар катарал нарынхаар) катарал карынхаар) Микродиорит, Нумарсан катарал Микродиорит, Нумарсан катарал Микродиорит, Нумарсан катарал Микродиорит, Нумарсан катарал Коринтаррит, Коринтарал катарал Коринтаррит, Корит	Агуулагч чулуулаг	Андезит. андезит- дацит, андезит порфир	Элсжин, алевролит, мета- элсжин	Занар, алевролит, элсжин
© Ордын нэр Хүдэржилттэй интрузив П Өндөр Диорит, диорит, порфир Вороо № Диорит, порфир СДэжидмаа Микродиорит, микродиорит, нарынхаар) З Олон Овоот Диорит, иорит, порфир В Олон Овоот Диорит, иорит, итродиорит, нарынхаар)	Структур	Нуман маягийн салбар хагарал	Нумарсан нуман маягийн хагарал	Хагарлын бүс
 Флавн Орлын Нэр Өндөр Наран Нарынхаар) Олон Овоот Оюунгэрэл Нарынхаар) 	Хүдэржилттэй холбоотой интрузив	Диорит, диорит порфир	Диорит, микродиорит	Диорит, габбродиорит,
2 _ o _	ордын нэр	Өндөр наран	Бороо №6 (Дэжидмаа нарынхаар)	Олон Овоот (Оюунгэрэл нарынхаар)
	ы Х	-	2	ς

ГЕОЛОГИЙН АСУУДЛУУД 17 (519) 2019

5. Дүгнэлт

Өндөрнаран алтны орд нь геологийн тогтцын хувьд хожуу карбоны диориттой орон зай, цаг хугацааны хувьд нягт холбоотой, андезитын доторх хагарал бутралын бүсэд агуулагдсан, алт агуулсан кварцкарбонатын судлын (эрдэсжсэн бүс) төрлийн орд юм.

Өндөрнаран ордын алтны хүдэржилт үүссэн орчинг судласан судалгааны үр дүнг доорх хэлбэрээр тайлбарлана:

- 1. Өндөрнаран ордын хүдрийн ба хүдрийн бус голлох эрдсүүд нь кварц, анкерит, алт, пирит, арсенопиритээс бүрдсэн. Алтны хүдэржилттэй кварцууд гурван генерациар ууссэн. Кварц дахь флюид ормууд маш жижиг хэмжээтэй, хий (V) – шингэн (L) агуулсан хоёр фазтай. Хүдэр зөөгч уусмалын I генерацийн кварц 321.5°С, II генерацийн кварц 204°С III генерацийн кварцууд 185°С температурт лунлаж гомоген фазид шилждэг. Ормуудын давсны хэмжээ 1.7-6.7 жин.% NaCl eq.
- 2. Хүчилтөрөгчийн тогтвортой изотоп утга I генерацийн кварцынх δ^{18} О 23.6‰, II ба III генерацийн кварцынх өөр хоорондоо ойролцоо δ^{18} O 15.7‰ дундаж утгатай. Орд нь флюид ормын уусмалын найрлага, үүссэн температур, хүчилтөрөгч ба хүхрийн изотопын шинжээрээ магмын гидротермаль уусмалаас бий болсон мезотермаль температурт үүссэн ороген гарал үүсэлтэй алтны судлын төрлийн орд юм.

3. Өндөрнаран орд геологиминералогийн шинжээрээ харьцуулахад Бороо№6 ордтой төсөөтэй ба флюид ором болон хүчилтөрөгчийн изотопын найрлагаараа Олон Овоотын ордоос бага зэргийн ялгаатай юм. Олон Овоотын орд δ^{18} О 8.2–11‰, судалж буй ордынх 15.7-23.6%. Харин хүхрийн изотопын хувьд Олон Овоот болон Гацууртын алтны ордуудтай ойролцоо гэж үзэж болно.

Ашигласан хэвлэл

- Алтанхуяг Д., 2005. Баян-Айрагийн цул сульфидын хүдэржилтийн гарал үүсэл. Докторын зэрэг горилсон нэг сэдэвт зохиол. х. 94-96.
- Дэжидмаа Г, 2012. Алтны ордууд. Монголын геологи ба ашигт малтмал номонд. Улаанбаатар, х.204-251.
- Оюунгэрэл С, Жаргалан С, Батбаяр Б, Nakanishi T, Ватанабэ К., 2018. Олон Овоотын алтны ордын хүдэржилт ба хүдрийн эрдсүүдийн парагенез. Хайгуулчин 57. х. 113-129
- Оролмаа Д, 2012. Геохимийн шинжилгээний дүнгийн тайлалт. х. 186-196.
- Оюунгэрэл С, Жаргалан С, Батбаяр Б, Ватанабэ К, Адриан Б., 2019. Олон Овоотын алтны бүлэг ордуудын тогтвортой изотопын (S, O, C) ба флюид ормын судалгааны үр дүн. Хайгуулчин 61. х. 132-142
- Тамир Б., Энхбат Ч., Хишигбаатар нар., 2012. Дорноговь аймгийн Сайхандулаан сумын нутагт орших "Өндөрнаран" алтны үндсэн ордод 2009-2011 онуудад гүйцэтгэсэн хайгуулын ажлын үр дүнгийн тайлан.

- Тамир Б., 2012. Өндөрнарангийн талбай дахь алт-зэсийн хүдэржилтийн тухайд, Геологийн асуудлууд 12 МУИС-ын 70 жилийн ойн тусгай дугаар. х. 74.
- Тамир Б., 2014. Өндөрнарангийн талбай дахь алт-зэсийн хүдэржилтийн онцлог, Геологийн асуудлууд 13. GIRAM-2014 олон улсын хурал, х. 135-155.
- Тамир Б., Баттогтох Б., Бадрал нар., 2015. Дорноговь аймгийн Сайхандулаан сумын нутагт орших "Өндөрнаран" алтны үндсэн ордод 2012 онд гүйцэтгэсэн нэмэлт хайгуулын ажлын үр дүнгийн тайлан.
- Тамир Б., 2016. Өндөрнаран ордын геологийн тогтоц, хүдэржилтийн судалгаа, Геологийн асуудлууд 14. Geological Issues of Mongolia and Adjacent Regions, GIMAR-2016. x. 111-120,
- Тамир Б., Жаргалан С., 2016. Өндөрнаран ордын алтны хүдэржилт, магмын чулуулгийн петрологийн судалгаа, Хайгуулчин 56. х. 55-64.
- Тамир Б., Оюунгэрэл С., Жаргалан С., 2017. Өндөрнаран ордын хүдэржилт, гарал үүслийн асуудалд, "Монгол орны ашигт малтмалын ордын геологи минералоги, металлогений асуудал" профессор Ш.Батжаргалын мэндэлсний 70 жилийн ойн хурал, ном 2 х. 132-142.
- Тамир Б., Доржготов Д., Жаргалан С., Тунгалаг Н 2018. Өндөрнаран алтны ордын гарал үүсэл ба үнэмлэхүй насны судалгаа, Геологи судлал 24. х. 92-101.
- Тамир Б, 2019. Өндөрнаран ордын геологийн тогтоц, алтны хүдэржилт. Геологи-Эрдэс судлалын боловсролын докторын зэрэг горилсон нэг сэдэвт бүтээл. х.71-86.
- Төмөртогоо О, 2012. Монгол орны ороген мужуудын тектоник мужлалт. Хайгуулчин 46. х.20-35.

- Тунгалаг Н, 2014. Цагаан Суваргын зэс-молибдены порфирын ордын гранитоидын геохими ба хүдэржилт. Докторын зэрэг горилсон нэг сэдэвт бүтээл. х. 121.
- Ухнаа Г, Дэжидмаа Г, Ганцэцэг О., 2017. Алтны ордын геологи, эрэл, хайгуул. х.8-49.
- Дэжидмаа Г., 1985. Геохимические особенности золоторудного поля Бороо в Монголии //Автореферат диссертации ученой степени кандидата геолого-минералогических наук, Новосибирск, 16с.
- Ярмолюк В.В., 1983. Карбоновый вулканизм, Пермский вулканизм, Южная Монголия: Континтальный вулканизм Монголии, Улаанбаатар. c.67-110.
- Ярмолюк В.В., 1986. Структурная полиция континтальных рифтовых зон Центральной Азии: АН СССР, серия геологическая, №9. с.3-12.
- Barnes Lloyd Hubert., 1979. Geochemisty of hydrothermal ore deposits, Second Edition p.236-390, Third Edition p.657
- Bodnar R.J, 1993. Revised equation and table for determining the freezing point depression of H₂O-NaCl Solutiones. Ceochim. Cosmochim. Acta. 75. p.683-684.
- Clayton R.N., O'Neil J.R., Mayeda T.K., 1972. Oxygen isotope exchange between quartz and water. J. Geophys. Res 77, 3057(17).
- Goldfrab R.J, Groves D.I, 2015. Orogenic gold deposit: Common or evoling fluid and metal sources thought time. Lithos, 233, p.2-26.
- Groves D.I, 1993. The crustal Continuum Model for Late-Archaem Lode-Gold deposits of the Yilgarn Block, Westren Australia. Mineralium Deposita 28(6):366-74.

- Groves D.I, Goldfarb R.J, Gerbe-Martiam M, Hagemann S.G, Robert F, 1998. Orogenic gold deposit: A proposed classification in the context of their crustal distribution and relationship to other gold deposit types: Ore geology reviews, v. 13, p.7-27.
- Guilbert M. John., Jr.Park.F Charles., 1986. The Geology of Ore Deposits., p.251
- JICA (Japan International Cooperation Agency). Report the mineral expolartion in the Uudam tal area in Mongolia. (Phase I, II, III) 1992.
- Lindgern W, 1933. Mineral deposits, 4th ed. McGraw Hill, New York and London, p. 930
- Matsuhisa Y, Goldsmith JR, Clyaton NR (1979) Oxegyn isotopic fractionation in the system qwartz-alibite-anorthitewater, Geochim Cosmochim Acta 43:1131-1140.
- Robert, F., Brommecker, R., Bourne, B.T., Dobak. P.J., McEwan 2007. Models and Expolration Methods for Major Gold Deposit types p. 691-711
- Ripley E.M, Li C.S, 2003. Sulfur isotope exchange and metal enrichment in the formation of magmatic Cu-Ni-(PGE) deposit. Econimic geology the Bulletin of the society economic geologist. v.98. p.635-641.
- Samson Lian, Anderson Alan, Marshall Dan., 2003. Fluid Inclusions, Chapter 4, p.81-89
- Oyungerel, S., Insung, Lee., 2012. "Sericite K-Ar dating and sulfur isotope study in Tavt gold deposit in the northern Mongolia" Poster Presentation. 2012 AGU Fall Meeting, 3-7 December, in San Francisco, California, USA
- Oyungerel S, Altanzul Ch, Jargal L, Insung, Lee, Yeongmin, Kim., 2018 "Geological, geochemical and ore genetic study of the Dzuun Mod area gold deposit in north-central Mongolia for the economic

exploration and exploitation" Korea-Mongolia joint research programe on science and technology 2015-2017. COR_03/2015.

- Taylor S.R, MeLennan S.M, 1985. The continental crust: its composition and evolution. Blackwell, Oxford.
- T.Cambell Mc Cuig, Robert Kerrich, 1998. P-T-t-deformation-fluid characterisics of lode gold deposits: evidence from alteration systematics. Ore Geology Reveiws 12 (1998) p.381-453, 420.
- Tamir B, Oyungerel S, Jargalgan S., 2017. Ore mineralogical and fluid inclusion study of Undurnaran deposit, Mongolian Geoscientist v 45, p 337.
- Tamir B, Jargal L, Dorjgotov D., 2018. Geology and ore mineralogical study of Undurnaran gold deposit, South Mongolia. Makuhari Messi Chiba, Japan JpGu-2018. http://www.jpgu.org/ meeting_e2018
- Taylor S.R., MeLennan S.M., 1985. The continental crust: its composition and evolution. Blackwell, Oxford.
- Steiger R.H., Jager E., 1977. Subcommission on geochronology: convention of the use of decay constants in geo – and cosmochronology. Earth Planet, SciLett 36, p.359-362.
- Sun S.S., McDonough G.A., 1989. Chemical and isotopic systematics of the oceanic basalts: Implications for mantle compositions and processes // In: Saunders A.D., Norry M.J. (Eds.) Magmatism in oceanic basins. Geological (London) Society Special Publication, Vol.428, p.313-345.
- Sourijan S, Kennedy G.C, 1962. The system H₂0-NaCl at elevated temperatures and pressures. Am. Jour. Sci. 260, p.115-141.
- Wilkinson J.J. 2001. Fluid inclusions in hydrothermal ore deposit. Lithos Vol. 55. p. 229-279.