GMG0332 Petrologia Metamórfica

Metamorfismo de Rochas Ultramáficas – Ultrabásicas GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Principais tópicos

- Protólitos e suas características;
- Serpentinização;
- Metassomatismo: Ath-Tlc, "black-wall";
- Metamorfismo progressivo de serpentinitos: sistemas MSH, CMSH;
- Metamorfismo de lherzolitos e komatiítos: sistemas CMASH, NCMASH;
- Metamorfismo com fase fluida mista: H₂O + CO₂

GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Conceitos fundamentais, protólitos

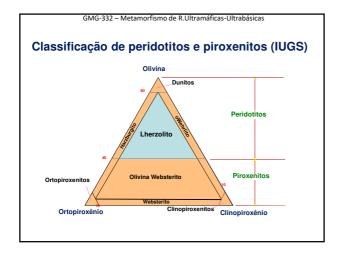
- Rocha ultrabásica: SiO₂ (% em peso) < 45
- Rocha **ultramáfica** = ultramelanocrática (IC ≥ 90) Principais protólitos - sempre orto-derivados:
- a) peridotitos do manto: Iherzolitos, harzburgitos;
- b) **peridotitos cumuláticos**: dunitos, harzburgitos, websteritos, wehrlitos, orto- e clinopiroxenitos;
- c) **komatiítos**: lavas, vulcanoclásticas, corpos intrusivos rasos (diques, sills).

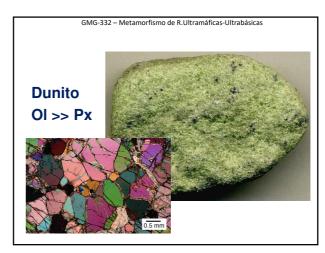
(considerando apenas rochas não-alcalinas!)

GMG-332 – Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Composição mineralógica dos protólitos

- OI: Olivina (Fo >> Fa geralmente, Fo₉₃₋₈₅)
- Opx: Enstatita
- Cpx: Augita, Pigeonita
- + Cromita, Magnetita
- + Plagioclásio (An > 50), Anfibólio (Mg-Hbl), Biotita (flogopita)

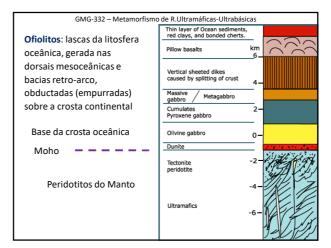












Características gerais dos protólitos

- paragêneses ígneas de altas temperaturas (700 a > 1.000 °C), anidras;
- corpos de dimensões variáveis, tabulares a lenticulares (poucos metros a centenas de metros);
- maciços, baixa porosidade, grande contraste reológico e químico com as rochas encaixantes (gnaisses, xistos, migmatitos);

GMG-332 – Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Fatores que condicionam o metamorfismo de rochas ultramáficas-ultrabásicas

- T, P_{lit}, P_{dir}
- Acesso (ou não) de **fluídos** (H₂O, CO₂)
- **Deformação** (pervasiva x localizada)
- Composição do fluído (X_{CO2}, X_{H2O}, a_{SiO2}, etc)
- Volume do fluído (relação fluído: rocha)
- Alterações de baixa T (serpentinização, talcificação, uralitização)

Acesso de fluido e relação fluido-rocha - definem o sistema químico:

- Fechado: nenhuma troca de componentes com o exterior;
- Parcialmente fechado: troca apenas da fase fluida (H₂O +/- CO₂);
- Sistema aberto: mobilidade variada de vários componentes = metassomatismo (SiO₂, CaO, MgO, Na₂O, K₂O, Al₂O₃, Fe₂O₃, etc);

GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Em corpos ultramáficos lenticulares de zonas de cisalhamento: frequentemente, zoneamento mineral e textural concêntrico

 núcleo granoblástico ou nemato-granoblástico (Fo, En, Di, Spl, Amp, Chl) ou fibro-radiado (Ath, Tr, Chl, Tlc), seguido de faixas lepido-nematoblásticas (Chl, Tr, Tlc) e borda lepidoblástica (Tlc, Chl, Srp).

GMG-332 – Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Texturas de rochas metaultramáficas

- Relíquias ígneas (spinifex, cumulática, granular);
- Granoblástica (recristalização estática a altas T);
- Lepido-nematoblástica, nematoblástica (e.g. cloritatremolita xistos);
- Lepidoblástica, entrelaçada (talco, clorita);
- **Fibro-radiada** (e.g. antofilita-tremolita-talco xisto fibro-radiado não confundir com *spinifex*!);
- Decussada (e.g. tremolititos);
- **Serpentiníticas** (*mesh*, fitada, etc) terminologia específica!

GMG-332 – Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Transformações em sistema aberto: bastante comuns em rochas ultramáficas

Grande contraste químico com as encaixantes: "capas" de rochas monominerálicas

- Serpentinização (parcialmente aberto ou aberto);
- Talcificação;
- Cloritização ou biotitização ("blackwall") complemento da talcificação ou serpentinização;
- Rochas com antofilita + talco (+ carbonatos);

Modelo de corpo ultramáfico lenticular talcificado

Strike direction

Blackwallrocks

Gurb

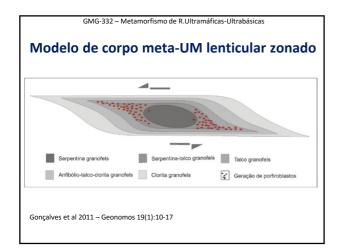
Carb

Carb

Carb

Lup to
-200 metros

Karlsen, T. A. e Olesen, O. 1996. Airborne geophysical prospecting for ultramafite associated talc, Altermark, northern
Norway. In: Journal of Applied Geophysics, 35: 215-236.





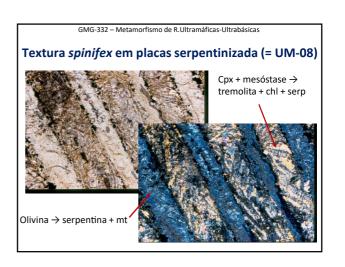




Primeiras etapas da transformação metamórfica de rochas ultramáficas

Via de regra, hidratação (com ou sem carbonatação adicional) em baixo a médio grau – formação de serpentinas, talco, brucita, magnesita / dolomita, tremolita, etc.

Exemplos: rochas ultramáficas do manto litosférico e de complexos cumuláticos da crosta oceânica, em ofiolitos e peridotitos alpinos, ou komatiítos em greenstone belts (fácies sub-xisto verde a xisto verde).



Serpentinização

Pode ocorrer em sistema parcialmente fechado, com acesso apenas de fluidos aquosos, ou em sistema aberto (remoção de Na₂O, CaO, Al₂O₃)

Atinge preferencialmente os minerais com relação Mg:Si mais elevada: olivina e ortopiroxênio.

Serpentinitos: rochas metaultramáficas mais abundantes na crosta – geralmente, ponto de partida para o metamorfismo progressivo.



GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Serpentinização de olivina

Ao longo das bordas e fraturas ("cordas"), envolvendo núcleos não serpentinizados:

OI (Fo>>Fa) + H_2O = Serp + Mt (+ Br)

Cromita: substituída nas bordas por ferricromita

Texturas serpentiníticas: grande variedade

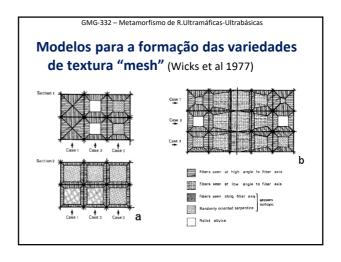
GMG-332 – Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

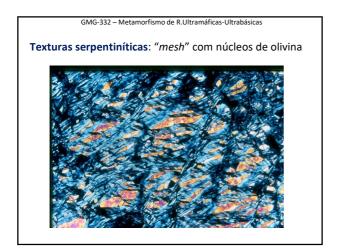
Texturas serpentiníticas: pseudomórficas x não-pseudomórficas (Wicks & Whittaker 1977)

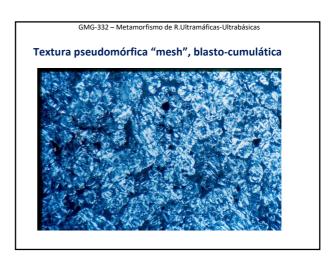
Pseudomórficas: "mesh" (olivina), em ampulheta, bastita (opx), spinifex, blasto-cumulática;

Não-pseudomórficas: recristalização das pseudomórficas ou serpentinização acompanhada de deformação e recristalização: fitada ("ribbon"), interpenetrada ("interlocked"), etc.









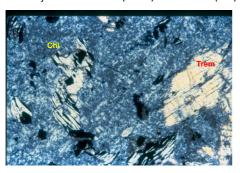








Serpentinização em sistema aberto (perda de Ca e Al): substituição de tremolita (Trem) e de clorita (Chl)



GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Composição química dos protólitos - exemplos

	Peridotito mantélico	Komatiíto (MG)
SiO ₂	44,50	49,02
TiO ₂	0,15	0,46
Al ₂ O ₃	2,60	5,00
Fe ₂ O ₃	1,50	n.d.
FeO	7,30	10,96 (Fe total)
MnO	0,14	0,15
MgO	41,7	26,25
CaO	2,30	7,77
Na ₂ O	0,25	0,35
K,O	0,02	0,03

GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Sistemas e subsistemas para rochas ultramáficas-ultrabásicas

- MSH fundamental para dunitos e harzburgitos (peridotitos alpinos, serpentinitos);
- CMSH para lherzolitos simples;
- CMASH sistema simplificado para lherzolitos e komatiítos;
- NCMASH sistema mais completo

GMG-332 – Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Componentes geralmente não considerados

- Al₂O₃: restrito a clorita (T <) ou espinélio (T >)
- MnO: baixos teores, Mn ⇔ Mg;
- K₂O: teores insignificantes (exceto em rochas ultramáficas alcalinas);
- TiO₂: restrito a ilmenita em baixo-médio grau (anfibólios e espinélios a altas T);
- Cr₂O₃: restrito a cromita / magnetita baixa mobilidade

GMG 332 – Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

MSH (MgO-SiO₂-H₂O) - dunitos e harzburgitos metamorfismo progressivo de serpentinitos (Evans & Trommsdorf 1970, Evans 1977)

- Serpentinas: antigorita (Atg), lizardita (Liz),

crisotila (Ctl) $\underline{\sim}$ Mg₃Si₂O₅(OH)₄

- Brucita (Br) - Mg(OH)₂

- Talco (Tlc) - $Mg_3Si_4O_{10}(OH)_2$

- Forsterita (Fo) – Mg₂SiO₄

- Antofilita (Ath) - $Mg_7Si_8O_{22}(OH)_2$ - Enstatita (En) - $Mg_2Si_2O_6$ (3MgO:2SiO₂:2H₂O)

(1MgO:1H₂O)

(3MgO:4SiO₂:1H₂O) (2MgO:1SiO₂)

(7MgO:8SiO₂:1H₂O)

(1MgO:1SiO₂)

GMG-332 – Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Sistema MSH: 3 componentes - Diagrama quimiográfico triangular **MgO-SiO₂-H₂O**

Representação linear MgO-SiO₂ – projeção a partir do vértice H (H₂O)

Composições dos protolitos – dunitos e harzburgitos: entre Fo e En (anidros – base do triângulo). Hidratação simples: composições deslocam-se em direção ao vértice H (campo dos serpentinitos com Br ou Tlc) Diagrama MSH:

linha Fo-En
(verde escuro)
= peridotitos
anidros
(harzburgitos);

campo verde
= peridotitos
hidratados
(Srp, Brc, Tlc)

MgO

Fo
En
SiO₂

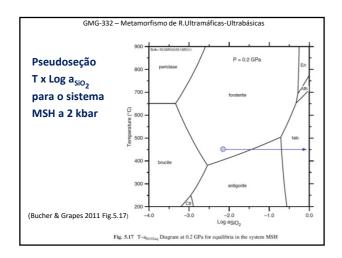
GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

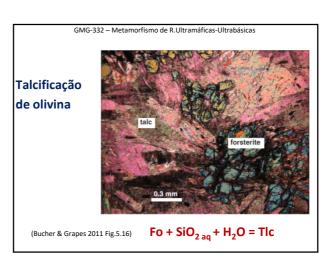
Sistema MSH

Metassomatismo com aumento de SiO₂:

composições "fogem" do triângulo Fo-En-H₂O, em direção a Tlc e Ath = rochas com antofilita-talco e talco (alta a_{SiO2})

Brucita: complemento das serpentinas na substituição de Fo (dunito). Difícil de identificar (DRX). Não ocorre sob alta $a_{\rm SiO2}$.







GMG-332 – Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Sistema MSH: 3 componentes. Se ${\rm H_2O}$ em excesso: 2 componentes (MS)

Variáveis T e P (representação bi-dimensional das curvas de equilíbrio):

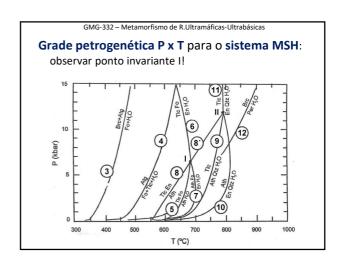
F = C - P + 2 (Regra de fases de Gibbs)

3 fases: F = 2 (campo divariante)

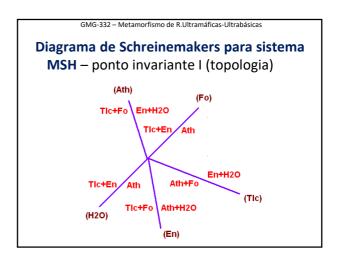
4 fases: F = 1 (curva univariante)

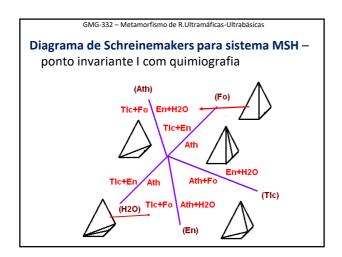
5 fases: F = 0 (ponto invariante)

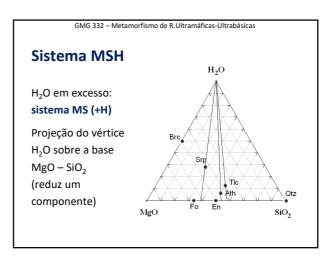
GMG 332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas Reações no sistema MSH (1)15 CtI + Tlc ⇔ Atg (não indicada no diagrama) (2)17 $CtI \Leftrightarrow Atg + Brc$ (não indicada no diagrama) (3)Atg + 20 Brc \Leftrightarrow 34 Fo + 51 H₂O (4)Atg \Leftrightarrow 18 Fo + 4 Tlc + 27 H₂O (5) 9 Tlc + 4 Fo \Leftrightarrow 5 Ath + 4 H₂O 2 Tlc + 2 Fo \Leftrightarrow 5 En + H_2O (6) (7)2 Ath + 2 Fo \Leftrightarrow 9 En + H₂O (8),(8')Tlc + 4 En ⇔ Ath Tlc ⇔ Ath + Qtz + H₂O (9) Ath \Leftrightarrow Qtz + 7 En + H_2O (10)(11)Tlc \Leftrightarrow 3 En + Qtz + H_2^{-} O (12) $Brc \Leftrightarrow Per + H_2O$

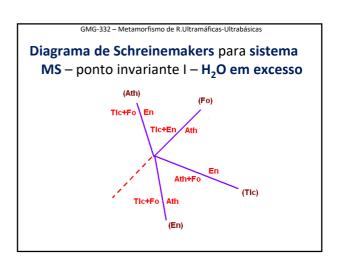


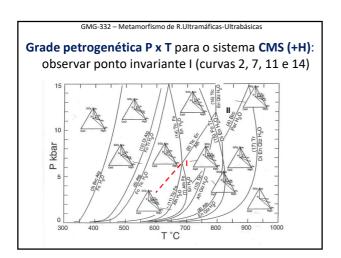
GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas Sistema MSH: ponto invariante I 5 Fases no ponto invariante: Fo, En, Tlc, Ath, H₂O 5 reações: (Fo) $\mathsf{Tlc} + \mathsf{4En} \Leftrightarrow \mathsf{Ath}$ (En) 9 Tlc + 4 Fo \Leftrightarrow 5 Ath + 4 H₂O 2 Ath + 2 Fo \Leftrightarrow 9 En + H₂O (TIc) (Ath) 2 Tlc + 2 Fo \Leftrightarrow 5 En + H₂O (H_2O) Tlc + 4 En ⇔ Ath ATENÇÃO! Sistema degenerado – colinearidade composicional entre En, Ath e Tlc – reações (Fo) e (H₂O) se sobrepõem às respectivas pontas metaestáveis, em continuidade (180º)

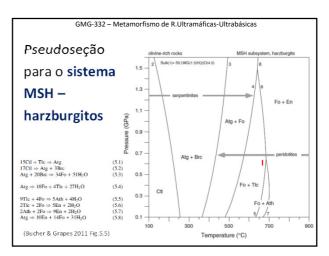












GMG-332 – Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Sistema CMSH (CaO-MgO-SiO₂-H₂O)

Lherzolitos "simples" (Evans 1977, Evans & Trommsdorf 1974)

Os minerais do **sub-sistema MSH**, e mais:

- Tremolita (Tr) $Ca_2Mg_5Si_8O_{22}(OH)_2$
- **Diopsídio** (Di) $CaMgSi_2O_6$

4 componentes: representação bi-dimensional = triângulo CaO-MgO-SiO₂ (projeção a partir do vêrtice H₂O do tetraedro CMSH)

GMG-332 – Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Sistema CMSH: 4 componentes. Representação bidimensional: H₂O em excesso (C = 3)

3 fases: F = 2 (campo divariante)

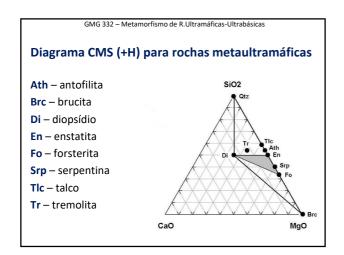
4 fases: F = 1 (curva univariante)

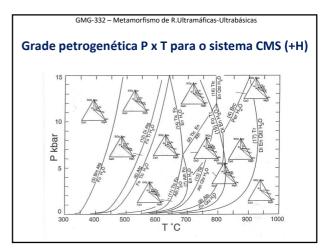
5 fases: F = 0 (ponto invariante)

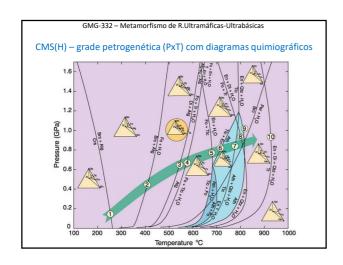
"Novidade" em relação a **MSH**: **Di** e **Tr** (reações 10 e 11) – as demais curvas permanecem.

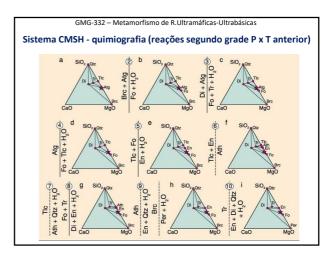
(10) Atg + 8 Di \Leftrightarrow 18 Fo + 4 Tr + 27 H₂O

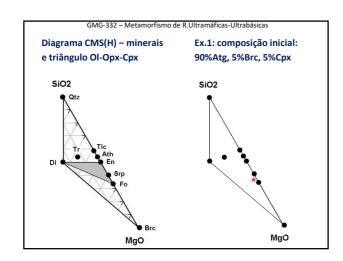
(11) Tr + Fo \Leftrightarrow 5 En + 2 Di + H_2O

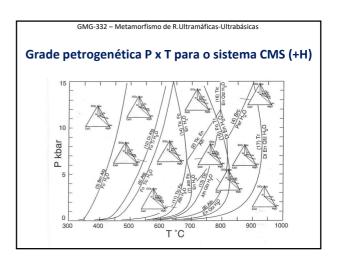


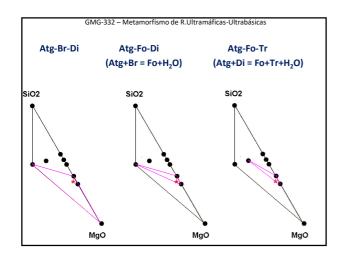


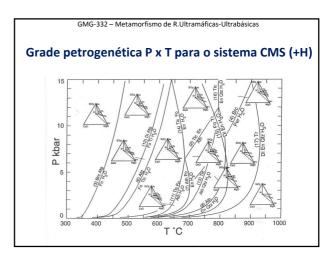


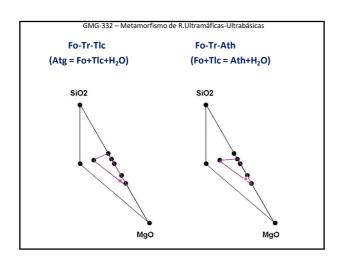


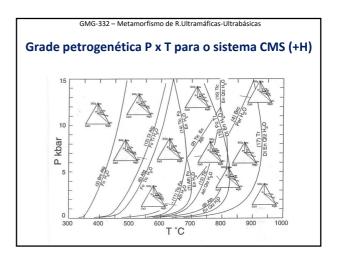


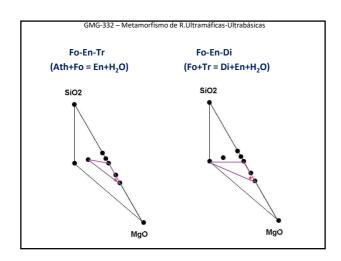


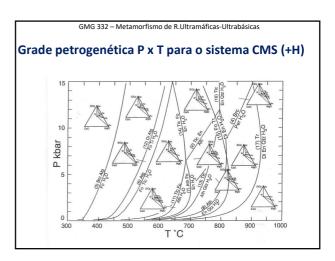


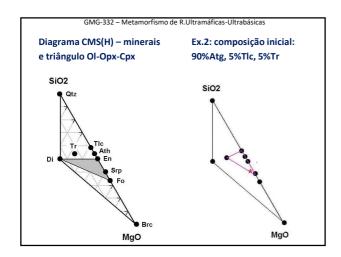


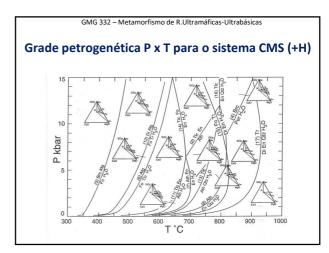


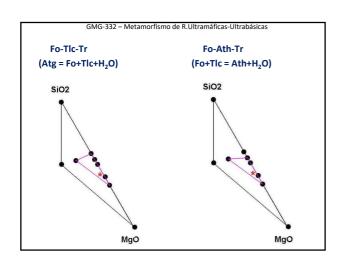


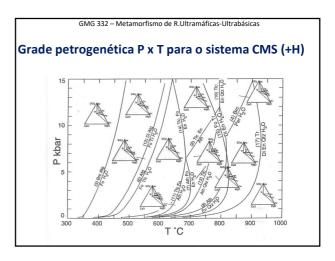


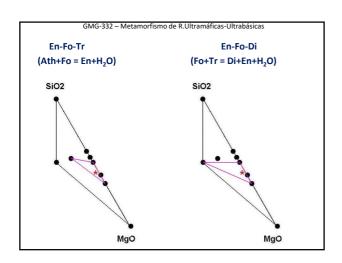


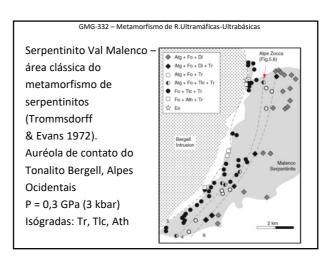


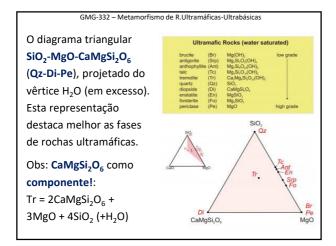


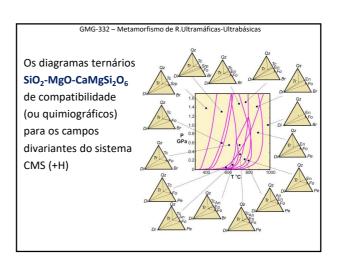




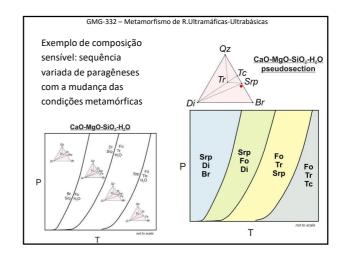








GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas Exemplo de composição CaO-MgO-SiO,-H,O pouco sensível: pequena variação das paragêneses Srp com a mudança das condições metamórficas. Pseudoseção: diagrama de fases para uma determinada composição específica (ponto vermelho) – Tc Tr só interessam as reações da grade petrogenética que esta composição "verá" no decorrer do metamorfismo.



Campo de estabilidade máxima das serpentinas: de ~ 500 a 600°C; variedade de mais alta T: antigorita;

Antofilita, Ath + Tlc: campos bem delimitados – definem bem condições de fácies anfibolito;

Diopsídio: com Atg nos serpentinitos a baixas T e Fo e En a altas T. Grau médio: substituída por tremolita (esta com campo extenso de estabilidade).

Alta T: paragêneses reproduzem as dos protólitos anidros (En+Fo+Di – composições ricas em Mg).

CMSH — campos de estabilidade dos minerais

1.5

diopside

B

CD

T(°C)

1000

GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

CMASH (CaO-MgO-Al₂O₃-SiO₂-H₂O)

Lherzolitos e komatiítos (simplificado)

Os minerais de MSH e CMS (+H), e mais:

Chl - Clorita - (Mg,Fe,Mn,Al)₆[(Si,Al)₄O₁₀](OH)₄

Spl - Espinélio - MgAl₂O₄

Reações adicionais em CMASH:

(12) Chl \Leftrightarrow Fo + En + Spl + H₂O

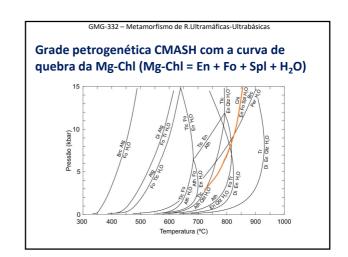
Normalmente, considera-se todo o Al contido nas fases aluminosas clorita (clinocloro) ou espinélio (a altas T), e não em solução sólida nas demais fases (anfibólios!)

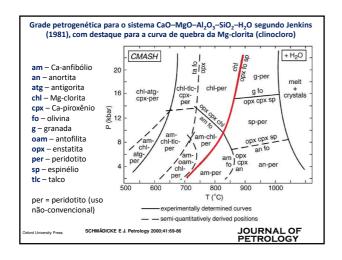
GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Na fácies anfibolito superior, transicional para fácies granulito, Mg-clorita é consumida pela reação:

$Mg-Chl \Leftrightarrow Fo + En + Spl + H_2O$

Como resultado, formam-se rochas com espinélio – olivina – enstatita. O conteúdo em Al da Mg-clorita é o máximo possível no momento do consumo, e também quando reconstituída imediatamente após o pico metamórfico (retrometamorfismo).







NCMASH (Na₂O-CaO-MgO-Al₂O₃-SiO₂-H₂O)

Lherzolitos e komatiítos – mais próximo da realidade.

Os minerais de MSH, CMSH, CMASH e mais:

Mg-Hbl = Mg-Hornblenda (pargasítica):

NaCa₂Mg₄Al[Al₂Si₆]O₂₂(OH)₂

Reações contínuas, envolvendo séries de soluções sólidas (anfibólios, clorita, espinélios).

A paragênese característica de baixo-médio grau é clorita-tremolita

GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Substituições catiônicas em anfibólios cálcicos com aumento do grau metamórfico: maiores teores em Al e Na

(ATENÇÃO: Ca permanece igual!)

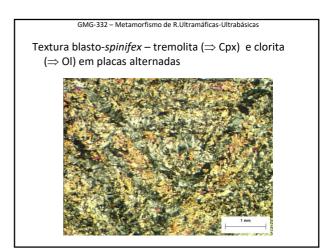
Tr - Tremolita: Ca₂Mg₅Si₈O₂₂(OH)₂

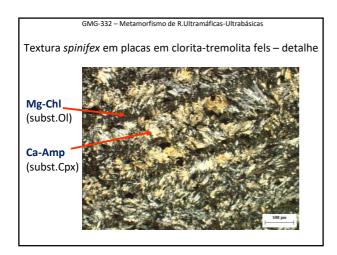
Substituição tschermakítica: $Mg^{VI}Si^{IV} = AI^{VI}AI^{IV}$ Substituição edenítica: $\Box^ASi^{IV} = Na^AAI^{IV}$

Somando ambas =

Mg-Hornblenda - NaCa₂Mg₄Al[Al₂Si₆]O₂₂(OH)₂

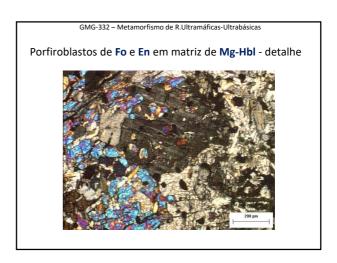


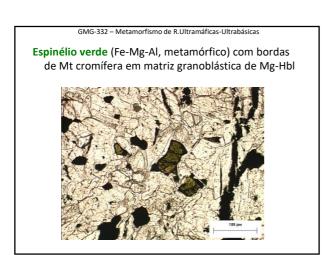






Spl – Fo – En – Mg-Hbl fels nodoso - as nódoas são "glomeroporfiroblastos" de Fo e En









Metamorfismo de rochas ultramáficas sob condições de fluidos mistos — H₂O + CO₂

Sistema MS-CH

Fase adicional: Mgs - Magnesita — MgCO₃

No sistema CMS-CH (não será discutido): fases adicionais

Cal - Calcita — CaCO₃

Do - Dolomita — CaMg(CO₃)₂

Exemplos de reações no sistema MS-CH:

- 1) $1Srp + 2Qtz \Leftrightarrow Tlc + H_2O$
- 2) 1En + 2Mgs \Leftrightarrow 2Fo + 2CO₂
- 3) 1 Tlc + 5Mgs \Leftrightarrow 4Fo + 1H₂O + 5CO₂
- 4) Mgs + $H_2O \Leftrightarrow Br + CO_2$
- 5) $2Srp + CO_2 \Leftrightarrow 1Tlc + 3Mgs + H_2O$
- 6) Tlc + En \Leftrightarrow Ath

GMG-332 – Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas

Principais consequências da adição de CO₂ ao sistema:

 Campo de estabilidade das serpentinas reduzido (apenas a baixa X_{CO2})

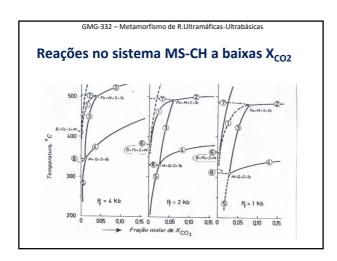
$2Srp + CO_2 \Leftrightarrow 1Tlc + 3Mgs + H_2O$

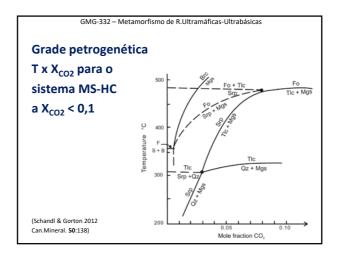
- Mgs se torna fase comum em fácies xisto-verde, sob condições de X_{CO2} não demasiadamente altas ou baixas:
- A altas X_{CO2}, formam-se os sagvanditos rochas com En e Mgs

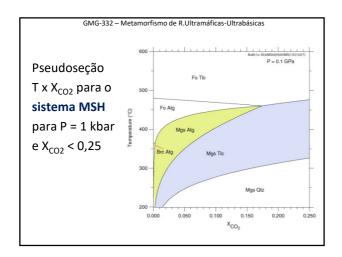
Diagrama T x X_{CO2}
ilustrando os padrões
das curvas de
equilíbrio das reações
com fase fluida
mista.

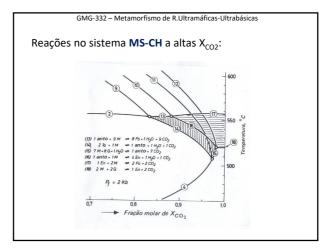
A reação (6) – tipo
sólido-sólido – será
uma reta horizontal
(a T fixa) neste
diagrama

Diagrama T x X_{CO2}
para reações em
rochas ultramáficas









Bibliografia

- Bucher, K.; Grapes, R. 2011 Petrogenesis of Metamorphic Rocks (8th Ed).
 Springer . Cap.5 p.191-224
- Bucher, K.; Frey, M. 2002 Petrogenesis of Metamorphic Rocks (7th Ed).
 Springer Verlag. Cap.5
- Evans, B.W. 1977 Metamorphism of alpine peridotite and serpentinite.
 Ann.Rev.Earth Planet.Sci. 5: 397-447
- Evans, B.W.; Trommsdorff, V. 1970 Regional metamorphism of ultramafic rocks in the Central Alps: parageneses in the system CaO MgO SiO₂ H₂O. Schweiz.Mineral.Petrogr.Mitt. **50**: 481-492
- Schmädicke, E. 2000 Phase relations in peridotitic and pyroxenitic rocks in the model systems CMASH and NCMASH. Journal of Petrology 41: 69-86
- Wicks,F.J.; Whittaker, E.J.W. 1977 Serpentine textures and serpentinization. Can.Mineral. 15: 459-488

GMG-332 - Metamorfismo de R.Ultramáficas-Ultrabásicas