金成矿作用的流体-岩石相互 作用模型化研究[·]

张哲儒 刘荣高 毛华海

(中国科学院地球化学研究所,矿床地球化学开放研究实验室,贵阳)

提要:考虑到水-岩相互作用过程中化学反应的热力学和动力学,流体流动的动力学和扩散 及弥散作用,建立了金成矿作用的流体-岩石相互作用动力学模型。以东北寨金矿床为例,设置初 始和边界条件,求得了数值解。计算了反应时间、总硫活度、热液温度、氧逸度及流体流速对金 从围岩中活化转入溶液的影响;同时还计算了当成矿溶液流经围岩发生化学反应金沉淀成矿时, 反应时间、流体流速的影响及黄铁矿和石英与金沉淀的相互关系。

关键词:金矿床 动力学 水-岩相互作用

许多成矿作用与流体-岩石相互作用有关,尤其是低温成矿作用,在流体-岩石相互作用体系中,化学反应和热质输运是关键问题。近年来国内外作了大量的工作,这方面具代表性的工作有:Lasaga等(1981,1982,1984)建立了水-岩相互作用的化学动力学模型和矿物溶解的速率定律;Dagan等(1990)建立了孔隙介质中流体流动的非线性动力学模型;Wells等(1991)建立了裂隙介质中水-岩相互作用的非均匀动力学模型及边界层理论;Lichtner等(1985,1988,1993)、Lasaga(1993)、Steefel等(1994)建立了热液体系中同时存在质量迁移和化学反应的连续介质模型,提出了准稳态近似处理法和标度化。

本文在改造 Steefel 等 (1994) 设计的水-岩相互作用化学反应与热质输运耦合模型的基础上,建立了微细浸染型金矿的溶液-岩石相互作用模型,以研究影响金活化和沉淀的物理 化学条件。改造分两个方面:一方面是把 UNIX 工作站版本的程序移植到微机上来;另一 方面是编制了输入文件编辑器,将原来程序的输入文件窗口化,并编制了输出文件的绘图接口。

1 理论基础

模型假设:① 矿物粒间流体完全充满岩石孔隙并且是不可压缩的,其密度和粘度并不 随溶质含量而显著改变。② 矿物粒间流体服从 Darcy 定律,岩石渗透率是岩石局部结构的 函数。③ 矿物生长和溶解的速率受表面反应控制。④ 溶质依靠平流、扩散和弥散作用进行 输运。⑤ 溶质在液相中的浓度和在矿物中的浓度相比为极小。⑥ 水相反应进行极快,配合 离子能迅速达到平衡。

^{*} 本研究为中科院"西南低温大面积成矿域研究"重大项目资助 张哲儒,男,57岁,研究员,从事地球化学热力学与动力学研究。邮政编码:550002

1998年

在以上假设前提下,模拟程序充分考虑了水-岩相互作用过程中流体流动和化学反应之 间的耦合作用,对于一维输运-反应耦合过程,体系的溶质守恒方程(Steefel 等, 1994)如 下:

$$\frac{\partial}{a} (\Phi \rho_{\rm f} C_{\rm i}) + \frac{\partial}{a} (-D \frac{\partial (\rho_{\rm f} C_{\rm i})}{\partial {\bf x}} + u \rho_{\rm f} C_{\rm i}) = R_{\rm i} (I=1, 2, 3\cdots, N_{\rm tot})$$

其中, C_i代表溶液组分的摩尔浓度; ρ_i 为流体密度; u为达西通量 ($u = \Phi_v$); Φ 为孔隙 度。D 为弥散-扩散系数,定义为运动扩散系数 D_{h} (D_{h} 定义为: $D_{h} = ua = \Phi va$) 和摩尔扩 散系数 D_0 与抑制因子 F 相除之和:

$$D = D_{\rm h} + \frac{D_0}{F}$$

 R_i 为组分 i 的总反应速度,可分为多相反应的溶解-沉淀反应速率 R_i^{min} (影响 i 组分在溶液 浓度的所有反应的速率总和)和单相溶液中的反应速率常数 R^{eq},即:

$$R_{i} = R_{i}^{\min} + R_{i}^{aq};$$

$$R_{i}^{\min} = -\sum_{m=1}^{Nm} v_{im} \gamma_{m}$$

其中 γ_m 为单位体积岩石内矿物 m 的沉淀与溶解反应速率,一般约定沉淀反应 γ_m 取正值, 溶解反应 γ_m 取负值, v_{im}是矿物 m 中 i 组分的摩尔数, Nm 是岩石中的矿物总数。Ntot 溶液 kcdz. 中组分总数。

模拟体系的初值和边界值条件 2

本计算以东北寨金矿床为例,根据东北寨金矿床的地质地球化学特征,模拟体系分两个 带,上带为泥灰岩,下带为板岩。根据原始容矿岩石的化学成分(高质彬等,1992),计算 出模拟体系的初始矿物组成(体积百分数,表1)。

1	2	•• -						
	石英	伊利石	白云母	钾长石	白云石	方解石	黄铁矿	孔隙度
泥灰岩	28	12	9	5	20	15	1	10
板岩	35	41	3	2	2.5	2.5	2.5	11.5

表 1 模拟体系矿物初始体积百分数

结合矿物平衡热力学计算及流体包裹体特征,我们对微细浸染型金矿成矿动力学模拟体 系(溶液中)的初始条件和边界条件分别设定如下(表 2)。

	ΣΚ	ΣΝα	ΣAl	ΣS	ΣSi	ΣC	ΣFe	ΣCl	ΣMg	ΣCa	pН	fo2
<i>C</i> ₀	-4.0	-2.0	- 8.0	- 5.0	-3.0	- 3.5	- 5.0	-2.0	-2.0	-3.0	6.00	- 40
C_{in}	- 5.0	- 5.0	-6.0	- 5.0	-2.5	-4.0	-3.0	- 4.5	-4.0	- 3.0	5.42	- 42
C_{out}	-2.0	-1.3	-2.1	-5.0	-2.7	-1.5	-3.3	-1.0	-2.0	-2.0	5.55	- 41

表 2 模拟体系初始条件与边界条件

注:表中 C₀、C_{in}、C_{out}分别代表体系中各组分的初始浓度、人口浓度、出口浓度之对数值(pH值不取对数)

模拟体系溶液中考虑的组分主要有: H^+ 、 OH^- 、 H_2O 、 Cl^- 、 K^+ 、 Na^+ 、 Mg^{2+} 、 Ca^{2+} , Fe^{2+} , Fe (OH)₂ (aq), Al^{3+} , Al (OH)₃ (aq), O_2 (aq), CO_2 (aq), CO_3^{2-} , $\mathrm{HCO}_{3}^{-} \ \mathrm{H}_{2}\mathrm{CO}_{3} \ \mathrm{SiO}_{2} \ (aq) \ \mathrm{H}_{3}\mathrm{SiO}_{4}^{-} \ \mathrm{H}_{4}\mathrm{SiO}_{4}^{0} \ \mathrm{S}^{2^{-}} \ \mathrm{HS}^{-} \ \mathrm{H}_{2}\mathrm{S} \ (aq) \ \mathrm{SO}_{4}^{2^{-}} \ \mathrm{HSO}_{4}^{-} \ \mathrm{HSO}_{4}^{-} \ \mathrm{SO}_{4}^{-} \ \mathrm{HSO}_{4}^{-} \ \mathrm{HSO}_{4}^{-} \ \mathrm{SO}_{4}^{-} \ \mathrm{HSO}_{4}^{-} \$ $AsO_4^{3-} \ HAsO_4^{2-} \ H_2AsO_4^{-} \ H_3AsO_4^{0} \ Sb_2S_4^{2-} \ HSb_2S_4^{-} \ Sb \ (OH)_3^{0} \ Au^+ \ AuCl_2^{-} \ AuCl_2^{$

Au $(HS)_{2}^{-}$, AuH₃SiO₄⁰

程溶液中金浓度的演化(图1)。

沉淀波前锋随时间的演化(图2)。

-4 后, 热液中活化金的含量将主

要与围岩中金的初始丰度有关,而

论

4

金活化过程和金沉淀成矿过程的动力学模拟 3





对总硫活度无明显依赖关系;③温度对热液浸金能力的影响是一个复杂的非线性过程,总 体而言, 220℃最有利于金的活化; ④ 氧逸度对金活化的影响呈现出一种多因素叠加的非线 性效应,总体而言,lg f_{0_2} = -41 最有利于金的活化与浸取;⑤在相同条件下,流体中金的浓度随流体流速的加快而降低,流速与金浓度的乘积在流速为 $0.2 \sim 0.5 \text{ m}^3/\text{m}^2 \cdot a$ 时达到极大,即 $0.2 \sim 0.5 \text{ m}^3/\text{m}^2 \cdot a$ 的流速范围最有利于本类矿床的金的活化。计算机模拟研究了金的沉淀成矿与就位过程及其动力学影响因素:① 金的沉淀成矿过程是一个沉淀波峰值被不断放大、而两翼逐渐缩小的非线性成矿过程;② 黄铁矿和石英沉淀波形态与金沉淀波形态的一致性,表明金的沉淀成矿与黄铁矿和石英沉淀有关,对东北寨金矿床而言,早期成矿与硅化关系密切,而晚期成矿则与黄铁矿的沉淀有关。③流速在 $1 \sim 5 \text{ m}^3/\text{m}^2 \cdot a$ 范围内对本类矿床的形成最为有利,过快或过慢的流速都不利于金的沉淀成矿。

感谢 Carl I. Steefel 博士为我们提供了 1DREACT 源程序, 感谢西南冶金地勘局的大力支持。

- 参考文献
- Dagan G. Transport in heterogeneous porous formation: spatial moments, and effective dispersion. Water Resour. Res., 1990, 26: 12281~1290.
- 2 Lasaga A C, Rye D M. Fluid flow and chemical reaction kinetics in metamorphic systems. Amer. J. Sci, 1993, 293: 361 ~404.
- 3 Lasaga A C. Chemical Kinetics of water-rock interactions, J. Geophys Res., 1984, 89: 4009~4025.
- 4 Lasaga A C. Toward a master equation in crystal growth. Amaer. J. Sci., 1982, 282: 1264~1288.
- 5 Lasaga A C. and Kirkpatrick R J (ed). Kinetics of Geochemical Processes. Rev. Mineral., 1981, 8, Mineral. Soc. Am., Washington, D C.
- 6 Lichtner P C. Scaling properties of time-space kinetic mass transport equations and the local equilibrium limit. Amer. J. Sci, 1993, 293: 257~296.
- 7 Lichtner P C. Continuum mode for simultaneous chemical reactions and mass transport in hydrothermal systems. G. C. A., 1985, 49: 779~800.
- 8 Lichtner P C. The quasi-stationary state approximation to coupled mass transport and fluid-rock interaction in a porous medium. Geochim. Cosmochim. Acta, 1988, 52: 143~165.
- 9 Steefel C I, Lasaga, A. C. A coupled model for transport of multiple chemical species and kinetic precipitation/dissolution reactions withapplication to reactive flow in single phase hydrothermal systems. Amer. J. Sci., 1994, 294: 529~592.
- 10 Wells J T Ghiorso M S. Coupled fluid flow and reaction in mid-ocean ridge hydrothermal systems: The behavior of silica. Geochim. Cosmochim. Acta, 1991 55: 2467~2481.