PERMASALAHAN LAHAN PASANG SURUT UNTUK PENGGUNAAN PERTANIAN

Oleh: Bambang J. Priatmadi



Tanah Sulfat Masam

Tanah yang berkembang dari bahan induk yang kaya dengan senyawa pirit (FeS₂)

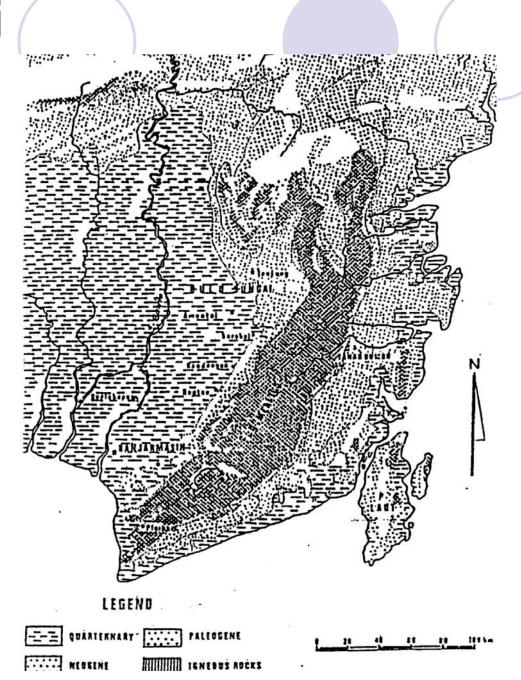
Topografi

- Pada umumnya tanah sulfat masam terdapat pada daerah datar dengan relief mikro dapat mencapai perbedaan 60 cm. Antara sungai dengan akhir kanal drainase perbedaan tinggi tidak lebih 80 cm
- Fisiografi umumnya tergolong dataran (Plain) dan sebagian Old river Bed dan Ridge

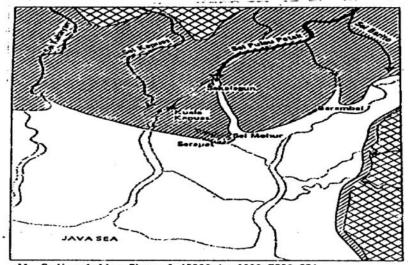
Ekosistem TSM

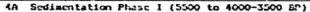
- Ekosistem tanah sulfat masam alami di Kalimantan Selatan terdiri dari masyarakat vegetasi halofitik atau telmatofitik seperti api-api (Avincenia sp), dan bakau (Rhizophora sp). Pada lahan pertanian yang terlantar vegetasi akan didominasi oleh galam (Melaleuca cajuputi), purun tikus (Eleocharis dulcis), perupuk (Phragmites karka) dan pakis atau pakupakuan (Stennochlaena sp atau Lepironia mucronata). Vegetasi tersebut tumbuh baik pada kondisi tanah dan air sangat masam.
- Pada ekosistem tanah sulfat masam alami juga dijumpai sejumlah spesies ikan khas rawa yang mempunyai nilai ekonomis tinggi seperti ikan gabus (Channa sriata), papuyu (Anabus testudineus), Lais (Criptoterus apogon), adungan (Hampala macrolepidota), sanggang (Pantioplites bulu) dan kipar (Scatophagus argus) dan merupakan habitat dari satwa langka kera bekantan.
- Ekosistem tanah sulfat masam alami bermanfaat sebagai sumberdaya perikanan, tameng banjir atau penyimpan air dan sumberdaya hutan rawa

Geologi

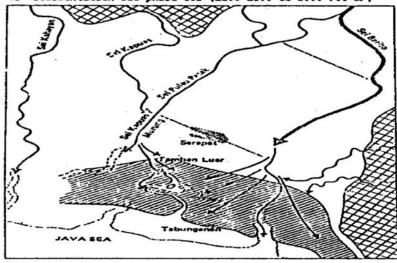


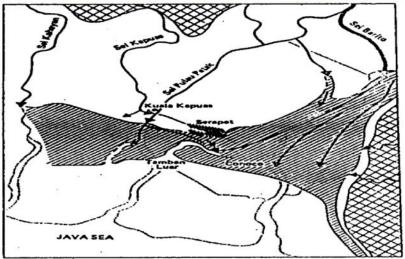
Sekuen Sedimentasi





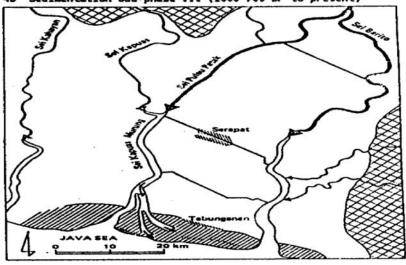
4C Sedimentation Sub-phase IIB (2800-2500 to 1000-700 DP)





4B Sedimentation Sub-phase IIA (4000-3500 to 2800-2500 EP)

4D Sedimentation Sub-phase III (1000-700 BP to present)



upland
extension of land in (sub-) phase
coastal ridge
present situation

Masalah Kimia

- Kendala utama yang muncul secara kimia dalam pemanfaatan lahan rawa pasang surut adalah:
- 1. pH tanah sangat masam, akibat oksidasi senyawa pirit (FeS2)
- 2. Kelarutan Aluminium yang tinggi
- 3. Kelarutan Besi dan Mangan yang tinggi
- 4. Kelarutan sulfat yang tinggi

Genesa Pirit

• $Fe_2O_3(s) + 4SO_4^{2-}(aq) + 8CH_2O + 1/2 O_2(aq) \longrightarrow 2FeS_2(s) + 8HCO_3 - (aq) + 4H_2O$

Oksidasi Pirit

FeS₂ + 15/4 O₂ + 7/2 H₂O \longrightarrow Fe(OH)₃ + 2SO₄²⁻ + 4H⁺

FeS2+15/4 O2+5/2 H2O+1/3 K+

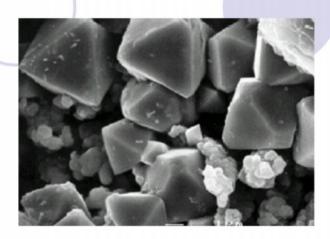
1/3 KFe3(SO4)2(OH)6+ 4/3 SO42+3H+



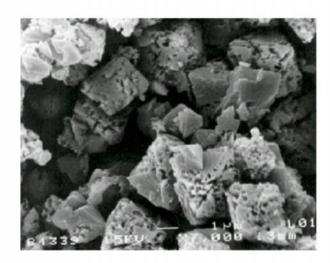
Reduksi

- $Fe(OH)_3 + 2H^+ + 1/4 CH_2O \longrightarrow Fe^{2+} + 11/4 H_2O + 1/4 CO_2$
- $SO_4^{2-} + 2H^+ + 2CH_2O \longrightarrow H_2S + 2H_2O + 2CO_2$

Pirit

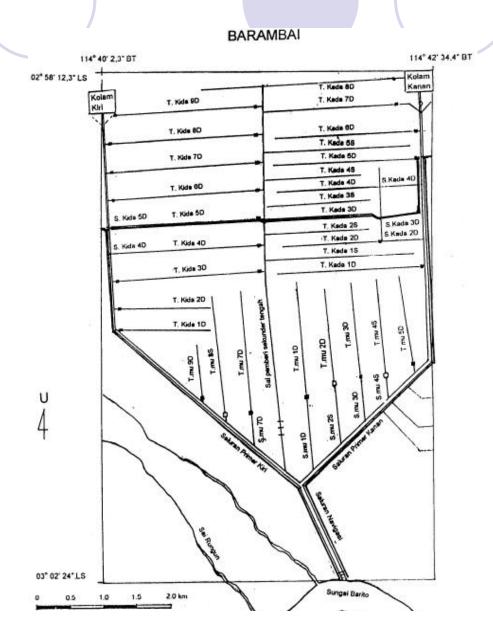


Pirit belum teroksidasi



Pirit yang telah teroksidasi

Tata Air Sistem garpu



Sal Tersier



Sal Primer



Sal Sekunder

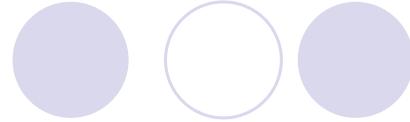


Sal Navigasi





Sei Barito





Tanah Sulfat Masam





Tanam Pindah (kearifan lokal)

1. Semai (September/Oktober): Genangan air di sawah tinggi



2. Tanam I (Nopember-Januari) : disawah bagia tengan, genangan sudah turun



3. Tanam II (Februari/Maret)

