BAB II

TINJAUAN PUSTAKA

A. Aluminium

Aluminium ditemukan oleh Sir Humphrey Davy pada tahun 1809 sebagai suatu unsur, dan pertama kali direduksi sebagai logam oleh H. C. Oersted tahun 1825, secara industri tahun 1886, Paul Heroult di Perancis dan C. M. Hall di Amerika Serikat secara terpisah telah memperoleh logam Aluminium dari alumina dengan cara elektrolisis dari garamnya yang terfusi. Sampai sekarang proses Heroult Hall masih dipakai untuk memproduksi aluminium. Penggunaan aluminium sebagai logam setiap tahunya adalah pada urutan yang kedua setelah besi dan baja, yang tertinggi diantara logam fero. Produksi aluminium tahunan didunia mencapai 15 juta ton pertahun pada tahun 1981.

Aluminium merupakan logam ringan mempunyai ketahanan korosi yang baik dan hantaran listrik yang baik dan sifat-sifat yang baik lainnya sebagai sifat logam. Sebagai tambahan terhadap kekuatan mekanikanya yang sangat meningkat dengan penambahan Cu, Si, Mg, Mn, Zn, Ni, dan sebagainya secara satu persatu atau bersama-sama, memberikan juga sifat-sifat baik lainnya seperti ketahanan korosi, ketahanan aus, koefisien pemuaian rendah dan sebagainya. Material ini dipergunakan di dalam bidang yang luas bukan saja untuk peralatan rumah tangga tapi juga dipakai untuk keperluan material pesawat terbang, mobil, kapal laut,

Tabel 2.1 Sifat -sifat fisik aluminium

| Sifat -sifat | Kemurnian Al (%) | |
|--|--------------------------|-------------------------|
| | 99,996 | >99,0 |
| Masa jenis (20°C) | 2,6989 | 2,71 |
| Titik cair | 660,2 | 653-657 |
| Panas jenis (cal/g. °C) (100°C) | 0,2226 | 0,2297 |
| Hantaran listrik (%) | 64,94 | 59(dianil) |
| Tahanan listrik koefisien temperatur (/°C) | 0,00429 | 0,0115 |
| Koefisien pemuaian (20-100°C) | 23,86 x 10 ⁻⁶ | 23,5 x 10 ⁻⁶ |
| Jenis keristal, konstanta kisi | Fcc,a = 4,013 kX | Fcc, a = 4,04 kX |

Tabel 2.2 Sifat -sifat fisik aluminium

| Sifat | Penggunaan |
|---|--|
| Lunak dan liatMasa jenis rendah | Pengolahan pengubahan bentuk, gelang paking |
| Lapisan tahan – korosi Tahan – kimia Daya hantar panas baik Refleksi panas besar | Bangunan pesawat dan sebagainya Pencegah korosi Bahan isolasi |
| Daya antar listrik baik Sukar dituang Sukar dilas dan dipatri | Kabel rentangan Bahan cat (cat Al) paduan Al (silumin dan duralin) |

B. Seng

Seng adalah logam yang kedua setelah Cu yang diproduksi secara besar sebagai logam bukan besi, kekuatanya rendah, tetapi titik cairnya rendah dan hampir tidak rusak di udara biasa. Seng digunakan untuk pelapisan pada besi, juga dipergunakan sebagai bahan pelat batere kering dan untuk keperluan percetakan. Seng tahan korosi berkat lapisan kuat oksidasi seng oleh karena itu digunakan untuk penutup baja. Penutupan itu dapat dilaksanakan secara termis atau dilapis, carardisasi dan digalganisasi. Seng adalah kurang mulia dari besi sehingga pada

kerusakan seng melarut, kerusakan seakan-akan ditutup dan pencernaan baja tercegah.

Zink atau Zinc atau lebih sering disebut seng adalah unsur kimia dengan lambang kimia Zn, nomor atom 30, unsur ke-4, massa atom relative 65,39, golongan 12, ion Zn^{2+} . Zink tidak diperoleh dengan bebas dialam, melainkan dalam bentuk terikat. Unsur ini bersifat elektropositif, konfigurasi elektron atom unsur ini (Ar) $3d^{10}4s^2$. Berdasarkan konfigurasi elektronya yang mulai mengisi subkulit d setelah pengisian subkulit 4s, maka kelompok unsur ini termasuk unsur transisi yang disebut golongan B, maka Zn+2 atau IIB.

Unsur ini bersifat logam, logam memiliki ikatan logam, ikatan ini menggambarkan adanya kation-kation logam yang kaku atau lautan elektron, sehinga elektron valensi dapat bergerak bebas keseluruhan bagian kristal logam. Apabila permukaan logam dikenai cahaya, maka elektron-elektron logam akan tereksitasi, ketika elektron yang tereksitasi ini kembali ke keadaan dasar, maka dipancarkan energi cahaya dengan panjang gelombang tertentu didaerah cahaya tampak. Cahaya yang dipancarkan ini diamati sebagai kilap logam. Kisi logam khas untuk setiap logam karena konfigurasi elektron setiap logam berbeda.

Produk terkenal yang terbuat khusus dari seng atau dari baja yang ditutup dengan seng adalah lapisan atap, talang dan pipa pembuangan. Dalam teknik listrik, seng dalam bentuk silinder tuangan, digunakan sebagai kutub negatif dari elemen galvani. Dari paduan seng dapat kita sebut samak. Samak adalah paduan dari seng, aluminium, maknesium dan tembaga. Paduan ini dipergunakan untuk

banyak paduan non-ferro. Contoh terkenal adalah loyang, tembaga patri dan perak patri. Sifat — sifat fisik Seng dan Aluminium dan Pengestrakan logam ditunjukan pada tabel 2.3, 2.4, dan 2.5:

Tabel 2.3 Sifat -sifat fisik seng

| Sifat- sifat | Penggunaan |
|--|---|
| Rapuh dibawah suhu 100°C dan diatas 150°C Dapat dituang baik Lapisan tahan korosi | bahan cat, paduan seng, unsur paduan dalan non ferro Penutup atap dan sebagainya |

Tabel 2.4 Pengekstrakan logam daripada bijihnya dalam industri

| Logam | Kaedah Pengekstrakan | Catatan |
|-----------|--|------------------------------------|
| Kalium | | |
| Natrium | Elektrolisis klorida logam | Logam-logam yang sangat reaktif |
| Kalsium | lebur | |
| Magnesium | | |
| Aluminium | Elektrolisis aluminium oksida lebur | |
| Zink | | |
| Besi | Penurunan oksida logam oleh | |
| Stanum | karbon | |
| Plumbum | | Logam-logam |
| Kuprum | Pemanasan sulfida logam | yang kurang reaktif |
| Merkuri | dalam udara | |
| Argentum | Wujud sebagai unsur logam | |
| Emas | dalam kerak bumi | |

| Sifat-sifat | Al | Zn |
|--|---------------------------------|-------------------------------|
| Titik leleh °C | 660,4 | 419,6 |
| Titik didih °C | 2467 | 907 |
| Elektron | 3s ² 3p ¹ | $3d^{10}4s^2$ |
| Jari-jari logam,pm | 143 | |
| Jari-jari ion, pm M ⁻ M ⁺ | - 50 | |
| Pontensial elektroda, E^0 , V [$M^{3+}(aq) + 3e \rightarrow M(p)$] [$M^+(aq) + e^- \rightarrow M(p)$] | -1,66 | |
| Rapatan,g/cm ³ | | 7,14 |
| Jari-jari atom | 1,43 Å | 133 pm |
| Energi ionisasi Pertama Kedua | 139 (kkal/mol) | 906 (kJ/mol) 1703 (kJ/mol) |
| Bilangan oksidasi utama (p) | | +2 |
| Pontensial elektroda | | |
| $\begin{bmatrix} E^{0}.V \\ [M^{2+}(aq) + 2e^{-} \to M] \\ [M_{2^{1+}(aq)} + 2e^{-} \to 2M] \end{bmatrix}$ | | -0,763 - |

C. Iklim

Iklim adalah keadaan cuaca rata-rata selama bertahun-tahun pada suatu daerah iklim diperhitungkan antara 10 tahun sampai dengan 30 tahun, dengan memperhatikan faktor-faktor yang menentukan cuaca dan perubahannya sepanjang tahun.

Terjadinya iklim yang berbeda-beda antara lain disebabkan terjadinya rotasi dan revolusi bumi perbedaan lintang geografis dan lingkungan perbefisis.

matahari perbedaan lintangan geografis dan lingkungan perbedaan fisis meyebabkan perbedaan jumlah dalamanya penerimaan panas matahari di bumi, yang dibedakan Iklim. Berdasarkan letak lintang, dua sudut pandang iklim yaitu:

- Iklim solar adalah klasifikasi iklim berdasarkan pada perbedaan penyinaran matahari, iklim solar membagi bumi atas 3 zone yaitu :
 - a) Zone iklim tropik, antara $23\frac{1}{2}^{\circ} Lu 23\frac{1}{2}^{\circ} LS$
 - b) Zone iklim sedang, antara $23\frac{1}{2}^{\circ}LU 66\frac{1}{2}^{\circ}LU$ dan

$$23\frac{1}{2}^{\circ} LS - 66\frac{1}{2}^{\circ} LS$$

- c) Zone iklim kutup antara $66\frac{1}{2}^{\circ}LU 90^{\circ}LU$ dan $66\frac{1}{2}^{\circ}LS 90^{\circ}LS$
- Iklim termik adalah batas ketiga iklim solar yang berbentuk garis
 Isoterm pada bulan terpanas dan pada bulan terdingin di belahan bumi
 yang bersangkutan.
 - a) Zone iklim tropis, antara Isoterm 18°C pada bulan terdingin di belahan utara dan selatan. Suhu bulanan didaerah tropis minimum 18°C.
 - b) Zone iklim kutup antara Isoterm 10°C pada bulan terpanas dengan titik kutup, suhu bulanan tertinggi 10°C.
 - a) Dardasarten aurah huian dihadakan 7 zana iklim dinarmukaan

- Zone khtulistiwa basah, curah hujan rata-rata tahunan diatas
 2000 mm, terutama dari hujan konfeksi.
- Zone timur daerah tropis, curah hujan rata-rata 1500-2000 mm, terutama dari hujan pegunungan dari tiupan angin pasat.
- 3) Zone gurun tropis, curah hujan rata-rata kurang dari 250 mm bahkan kurang dari 50 mm, berasal dari hujan konfeksi yang sangat tidak teratur.
- 4) Zone gurun dan satepa lintang tengah, curah hujan rata-rata kurang dari 50 mm, bahakan kurang dari 100 mm, karena letaknya pada bayangan hujan dari tiupan angin.
- Zone subtropics lembab, curah hujan rata-rata 1000 mm 1500 mm berasal dari hujan yang dibawah cykloon tropis
- 6) Zone pantai barat lintang tengah, curah hujan rata-rata diatas 2000 mm dari hujan pegunungan yang berasal dari barat.
- 7) Zone arktik dan gurun kutub, curah hujan rata-rata dibawah 30 mm, karena suhu yang sangat rendah udara tidak dapat menampung uap air.

Calandan Vanan arandeniniffrantisa filim delem & colongon



a. Iklim A (Iklim hujan tropis)

Suhu rata-rata bulan diatas 18°C, tidak mempunyai musim dingin dan curah hujan tinggi, curah hujan lebih besar dari pada pengupan.

b. Iklim B (Iklim kering)

Penguapan lebih besar daripada curah hujan tiap tahun, karena tidak ada kelebihan air, maka tidak ada aliran sungai permanen.

- c. Iklim C (Iklim sejuk, lembab-mesa-termal) Suhu rata-rata
 bulan terdingin antara 3°C 18°C.
- d. Iklim D (Iklim hutan saiju-mikro-termal) Suhu rata-rata bulan terdingin kurang dari -3^oC, bulan terpanas lebih dari 10^oC.
- e. Iklim E (Iklim kutub) Suhu rata-rata bulan terpanas dibawah 10° C.

Sedangkan menurut Junghunn pembagian ikilm menurut Junghunn ada 4 macam antara lain :

1. Zone panas atau tropis

Ketinggian tempat 0-600 m dari permukaan laut. suhu 26,3°C-22°C.

2. Zone sedang

Visionalan tamast 600 m dari normalegan laut Suhu 76 300

3. Zone sejuk

Ketinggian tempat 1500 m - 2500 m dari permukaan laut. Suhu $17,1^{\circ}\text{C} - 11,1^{\circ}\text{C}$.

4. Zone dingin

Ketinggian tempat 2500 m keatas. Suhu 11,1°C – 6,2°C.

D. Matahari

Adalah bintang terdekat dari bumi dan merupakan pusat tata surya. Matahari dikelilingi oleh galaksi yang ada di tata surya, yang terdiri dari sembilan planet dan benda-benda luar angkasa lainnya. Oleh karena itu matahari dapat juga digolongkan dengan bintang.

Bagi kehidupan mahluk hidup di bumi keberadaan matahari sangat berarti. Matahari sangat memberikan panas dan cahaya yang diperlukan untuk menopang kehidupan dibumi. Matahari sebagai bintang memiliki ukuran sedang dibandingkan dengan bintang lain yang memiliki, ukuran lebih besar, lebih berat, lebih panas, dan lebih terang. Matahari bagi kita merupakan bintang yang paling besar, paling panas, dan paling cerah cahayanya karena letak matahari paling dekat dengan bumi dibandingkan dengan dengan bintang-bintag lainya. Jarak bumi matahari 149,600,000 KM. Bintang kedua yang terdekat dengan bumi, yaitu

And a second involves an ana ana ana ana ana ana anti-

nitro^{PDF*}professional

1. Unsur-unsur Penyusun Matahari ditunjukan seperti pada tabel 2.6

Table 2.6 Unsur-unsur penyusun matahari

| Unsur | Persentase dari massa matahari (%) |
|---------------|------------------------------------|
| Hidrogen(H) | 76,4 |
| Helium(He) | 21,8 |
| Oksigen(O) | 0,8 |
| Karbon(C) | 0,4 |
| Neon(Ne) | 0,2 |
| Besi(Fe) | 0,1 |
| Nitrogen(N) | 0,1 |
| Silikon(Si) | 0,08 |
| Magnesium(Mg) | 0,07 |
| Sulfur(S) | 0,05 |
| Nikel(Ni) | 0,01 |

Secara keseluruhan. Matahari terdiri atas campuran atom-atom gas dan partikel elementer, yaitu elekron, proton, neutron, positron dan neutron. Seluruh materi tersebut dalam keadaan terionisasi akibat suhu di matahari yang sangat tinggi, sehingga terbentuk plasma akibat suhu tinggi tersebut, di matahari tidak memungkinkan terjadinya senyawa kimia.

2. Suhu Matahari

Untuk melakukan pengukuran suhu matahari secara langsung tidak dapat, karena untuk sampai disana diperlukan suatu teknologi tinggi, disamping itu sulit untuk mendekati matahari karena suhunya sangat tinggi. Untuk memperoleh suatu gambaran yang mendekati kenyataan, dipergunakan metode-metode pengamatan dan berbagai teori untuk

informasi bahwa suhu dipusat matahari adalah 15×10^6 K. Dengan suhu sebesar itu reaksi fusi dapat berlangsung.

Suhu dipermukaan matahari dapat ditentukan dengan menggunakan teori pergeseran wwien yaitu dengan mengamati maksimum permukaan matahari dari hasil pengamatan diperoleh bahwa panjang gelombang pada saat pemancaran energi maksimum terdapat pada warna kuning dengan panjang gelombang sekitar 510 x 10⁻⁹ m. Dengan menggunakan teori pergeseran wien didapatkan suhu permukaan matahari (fotisper) kira-kira 5700 K.

3. Energi Matahari

Dapat dirasakan sampai ke bumi dalam bentuk energi kalor. Asal energi matahari adalah dari pristiwa reaksi fusi yang terjadi didalam inti matahari. Dalam tiap tahapan reaksi fusi, diubah defek masa menjadi energi serta dibebaskan sejumlah energi.

Reaksi fusi yang terjadi dalam matahari disebut rantai proton yaitu

$${}_{1}^{1}H + {}_{1}^{1}H \rightarrow {}_{1}^{2}H + {}_{1}^{0}e + \upsilon + 0,42mev(perlahan)$$

$${}_{1}^{2}H + {}_{1}^{1}H \rightarrow {}_{2}^{3}He + \gamma + 5,49mev(cepat)$$

$${}_{3}^{3}He + {}_{3}^{3}He \rightarrow {}_{2}^{4}He + 2He + 12,86mev(cepat)$$

Jika kedua reaksi pertama dikalikan 2 dan dijumlahkan dengan reaksi ketiga maka didapatkan reaksi akhir.

$${}_{1}^{1}H + {}_{1}^{1}H + {}_{1}^{1}H + {}_{1}^{1}H \rightarrow {}_{2}^{4}He + 2{}_{1}^{0}e + 2\gamma + 2\upsilon + 24,68 \, mev$$

atau

$$4_1^1H \rightarrow {}_{2}^4He \rightarrow 2_1^0e + 2y + 2v + 24,68 mev$$

Dari reaksi fusi diatas, defek massa diubah menjadi energi, sesuai dengan rumus Einstein E=m. c^2 setiap detik 630 juta ton Hidrogen (${}_{1}^{1}He$) dalam inti matahari diubah menjadi 625,4 juta ton Helium (${}_{2}^{4}He$), dengan membebaskan energi yang setara dengan defek massa sebesar 4,6 juta ton. Dengan berkurangnya masa sebesar 4,6 juta ton tiap sekon, diperkirakan matahari masih memancarkan energi selama 5 miliar ton lagi.

Spektrum energi yang diterima Bumi sangatlah lebar, meskipun sebagian besar berada dalam rentang panjang gelombang tampak (400-700 nm). Kontribusi pancaran energi juga berasal dari riak panjang gelombang inframerah (lebih besar dari 700 nm) dan ultra violet (kurang dari 400 nm). Integrasi jumlah energi matahari yang diterima di bumi ataupun di orbit bumi dalam spektrum yang luas tersebut disebut iradiansi matahari atau seringkali juga dikenal dengan konstanta matahari. Besaran tersebut merupakan energi yang diterima per satuan luas per satuan waktu atau dapat dinyatakan dalam satuan W/m². Kesulitan pengukuran iradiansi matahari adalah sangat kompleksnya dinamika atmosfer bumi yang berubah terhadap waktu, misalkan kelimpahan gas ozon, uap air dan karbondioksida. Problema gangguan atmosfer ini dapat sebagian dipecahkan, yaitu dengan mengirimkan instrumen pengukurannya dalam

ke luar lapisan atmosfer. Besar iradiansi berdasarkan pengukuruan satelit adalah 1368 W/m².

4. Insolasi

Berbeda dengan iradiansi matahari, jumlah energi matahari yang sampai per satuan luas permukaan bumi per satuan waktu untuk daerah tertentu disebut insolasi. Perbedaan lokasi dan musim, selain jarak bumi dan matahari, menyebabkan variasi sekitar 7% per tahun. Harga insolasi berkurang akibat adanya molekul maupun partikel debu di atmosfer bumi, misalkan air, karbondioksida, ozon, dan lain-lain. Molekul tersebut akan menyerap atau menghamburkan radiasi matahari, sehingga harganya lebih kecil dari iradiansi matahari yang ditentukan dari satelit yang berada di luar atmosfer bumi. Harga insolasi sekitar 20% lebih kecil dibandingkan harga iradiansi. Insolasi tahunan terbesar sekitar 300 W/m2 diperoleh dengan lokasi gurun Sahara, sedangkan harga terkecil 100 W/m2 di daerah kutub. Indonesia mempunyai insolasi sekitar 200 W/m2.

5. Susunan Matahari

a) Inti matahari

Inti matahari adalah bagian dalam matahari merupakan pusat terjadinya energi yang berasal dari reaksi fusi rantai proton. Suhu inti

dipusat matahari dirambatkan sampai kepermukaan matahari dengan 2 cara sebagai berikut.

1) Radiasi

Pada suhu 15 x 10 ⁶ K, partikel yang ada pada inti matahari berupa plasma atau (Gas panas) melakukan reaksi fusi sehinga menghasilkan energi yang kemudian diradiasikan kepermukaan matahari.

2) Konveksi

Perambatan energi secara konveksi terjadi dari bagian dekat permukaan matahari.

b) Fotosfer

Batas bagian luas dari fotosfer merupakan pinggiran (tepi) cakram matahari yang terlihat oleh mata seperti cahaya putih oleh karena itu, fotosfer jaga disebut cakram matahari. Lapisan terdiri dari hidrogen, helium, dan elemen-elemen berat yang terbanyak adalah Karbon, Oksigen, Nitrogen dan Neon. Fotosfer adalah merupakan lapisan matahari yang memiliki kedalaman sekitar 320 KM atau 1/2000 jarijari matahari. Suhu fotosfer kira-kira 6000 K dan berkurang menjadi 4300 K pada fotosfer bagian luar. Pada lapisan ini gas-gas panas memancarkan cahaya dengan intensitas yang cukup kuat sehinga cahaya fotosfer terlihat dari bumi berwarna kuning. Fotosfer terlihat barbartuk butiran butiran barila butiran kecil itu merupakan masa dari

c) Kromosfer

Lapisan diatas fotosfer disebut atmosfer matahari. Atmosfir ini sebagian besar terdiri dari gas hidrogen atmosfer matahari terdiri dari 2 lapisan.

1. Kromosfer atau bola warna

Berada dekat dengan fotosfer menjulang setinggi 12 000 Km diatas fotosfer dengan ketebalan 2500 Km bagian atas kromosfer memiliki suhu lebih dari 10000 K.

2. Karona atau mahkota

Karona merupakan lapisan atas atau sebelah luar. Lapisan ini tidak dapat dilihat dari bumi karena intesitas cahaya tidak sekuat intesitas yang berasal dari fotosfer dan efek atmosfer bumi merintangi pengamat yang ada dibumi untuk melihat kromosfer dan korona. Lapisan yang terdapat diatas kromosfer disebut lapisan karona. Lapisan itu jauh lebih panas dibandingkan dengan lapisan kromosfer kira-kira 2×10^6 K untuk daerah luarnya walaupun letak karona lebih jauh dari inti matahari. Dibandingkan dengan lapisan fotosfer, suhu lapisan karona lebih tinggi dibandingkan suhu lapisan fotosfer.

Lapisan atmosfer matahari ini tampak waktu terjadinya gerhana matahari total. Kenampakannya yang sangat mengagumkan hanya dapat dinikmati beberapa menit pada saat totalitas, sehingga banyak orang mahamakan emasinya dalam barbagai masam budaya. Struktur yang

dinamis dengan garis-garis lengkung yang berbeda untuk setiap gerhana mencapai ketinggian beberapa kali radius matahari. Sesuai dengan hukumhukum fisika, pada awalnya orang menduga bahwa temperatur dalam korona kurang lebih sama dengan fotosfer, tetapi dari pengamatan gerhana matahari total pada tahun 1930 diperoleh garis-garis dalam spektrum dari unsur baru yang belum dikenal pada saat itu yang disebut Coronium. Misteri unsur Coronium ini akhirnya terpecahkan pada tahun 1939 oleh Walter Grotrian, seorang warganegara Berlin, yang menunjukkan garisgaris spektrum Coronium tidak lain berasal dari unsur besi yang telah kehilangan sembilan atau sepuluh elektronnya. Dengan tingkat ionisasi yang tinggi, temperatur korona mencapai jutaan Kelvin. Penemuan Grotrian tidak lepas dari hasil pengamatan Bengt Edlén pada nova RR Pictoris yang menunjukkan garis spektrum besi dengan enam elektron yang hilang. Bengt Edle'n sendiri pada tahun 1942 menemukan garis-garis dari unsur lainnya pada lapisan korona, diantaranya Kalsium dengan 11 dan 12 elektronnya telah hilang. Dengan temperatur orde juta Kelvin, lapisan korona dapat memancarkan radiasi sinar-X dan ultra-ungu jauh (extreme ultra violet).

Struktur magnetik jelas terlihat saat gerhana matahari total terjadi, seperti dalam gambar sebelumnya. Lengkungan yang membentuk busur, yang mencerminkan garis-garis medan magnetik antara dua kutub berbeda, dengan mudah terlihat. Demikian pula dalam kenampakan sinar-X ataupun

titi i sandana manadhara Cambara landana barana

created with

nitro PDF professional

download the free trial online at nitropdf.com/professional

merupakan perpanjangan dari lapisan atmosfer di bawahnya, yaitu kromosfer dan fotosfer yang penuh dengan aktivitas medan magnetik. Secara keseluruhan, kira-kira 10% pancaran radiasi matahari keluar menuju ruang antar planet, sedangkan 90% lainnya tetap tersimpan dalam busur-busur magnetik. Dalam kenampakan sinar-X daerah terang dengan temperatur tinggi umumnya berasosiasi dengan busur-busur magnetik. Selain itu juga terlihat ada daerah yang gelap. Daerah gelap ini disebut lubang korona (coronal hole). Topologi medan magnetik lubang korona adalah garis-garis medan magnetik terbuka atau tidak membentuk busur-busur medan magnetik. Topologi terbuka lainnya terlihat dari kenampakan polar plumes. Akibatnya partikel bermuatan seperti ion dan elektron ke luar dengan kecepatan tinggi sekitar 600 km/s menuju ruang antar planet, bahkan dapat mencapai bumi. Aliran partikel bermuatan ini dikenal sebagai angin matahari.

Misteri yang belum terungkapkan sampai sekarang adalah problem pemanasan korona. Mengapa lapisan korona dapat mempunyai temperatur lebih dari satu juta Kelvin, sedangkan lapisan di bawahnya, yaitu fotosfer hanya 6000 K. Dilihat dari struktur korona dengan pola-pola medan magnetik dominan, pemanasan korona terjadi akibat proses pelepasan energi (disipasi). Sekenario lain adalah bersumber dari ledakan matahari skala kecil yang sering terjadi di lapisan kromosfer. Energi yang

created with

nitro PDF professional

download the free trial online at nitropdf.com/professional

6. Angin Matahari

Kenampakan ekor komet yang semakin panjang dalam perjalanannya mendekati matahari, merangsang pemikiran Ludwig Biermann pada tahun 1953 akan adanya aliran ion yang berkesinambungan dari matahari. Saat itu pula mulai disadari bahwa lapisan korona matahari menjangkau ruang antar planet. Konsep korona matahari yang mengembang sampai ke bumi dengan jarak 150 juta kilometer atau bahkan ke planet yang lebih jauh diyakini sebagai sebab terbakarnya inti komet. Sydney Chapman kemudian membuat model hidrostatik korona matahari yang mengembang. Kondisi hidrostatik mengasumsikan tekanan gas selalu mencapai kesetimbangan dengan gaya gravitasi. Aliran panas menjalar sejauh satu satuan astronomi secara konduksi. Model ini dapat menghasilkan temperatur 200.000 K dan kerapatan 108 - 109 proton/m3. Kelemahan model hidrostatik ini adalah tekanan gas masih sangat besar dan konstan untuk jarak yang semakin jauh dari matahari. Untuk mengatasi problema ini Eugene N. Parker tahun 1958 mengusulkan model non hidrostatik. Dengan model ini maka untuk jarak yang jauh dari matahari, gaya gravitasi matahari semakin kecil sehingga tidak dapat menahan tekanan gas yang masih cukup besar. Akibatnya plasma dalam korona akan bebas mengembang. Hasil pengamatan gerhana matahari total juga memperlihatkan struktur korona yang tidak homogen dalam tama aratur manana Iranapatan partitral. Valeta ini mandulama asumsi tidak

berlakunya kondisi hidrostatik. Solusi model Parker meramalkan aliran ion atau elektron mampu menembus kecepatan 700 km/s, saat sampai ke bumi. Kecepatan ini jauh lebih besar daripada kecepatan suara sebesar 150 km/s, sehingga merupakan aliran dengan kecepatan supersonik. Parker kemudian menggunakan pertama kali istilah angin matahari untuk aliran supersonik ini. Keberadaan angin matahari akhirnya dapat dibuktikan dengan pengamatan satelit Mariner 2 dalam misinya menuju planet Venus. Pengukuran angin matahari selama 3 bulan memberikan informasi variasi kecepatan supersonik antara 300-700 km/s dengan kuat medan magnetik sebesar 5 nT (kuat medan magnetik bumi sebesar 60 µT). Peranan medan magnetik adalah sebagai media penyearah penjalaran energi. Konduksi panas tersalurkan sepanjang garis gaya magnetik ini. Kecepatan aliran yang menjalar dalam garis gaya medan magnetik disebut kecepatan Alfvén. Kecepatan yang bergantung kuat medan magnetik ini dapat mencapai 500-1000 km/s.

Angin matahari mencapai kecepatan maksimum saat fase minimum siklus matahari. Hal ini dibuktikan dari pengamatan satelit Vela dan IMP (Interplanetary Magnetic Platform) pada tahun 1967 (fase maksimum) dan tahun 1974 (fase minimum). Kedua satelit memperoleh variasi kecepatan angin matahari yang berbeda. Kecepatan berubah dari 300 km/s saat fase maksimum menjadi 700 km/s ketika fase minimum. Kecepatan tersebut bertahan selama beberapa hari. Skylab tahun 1974 juga mendeteksi aliran

angin matahari bertambah pada waktu kecepatan tinggi terjadi yang berarti saat fase minimum. Kembali ke struktur medan magnetik korona waktu siklus matahari minimum yang tampak tenang dengan sedikit lengkungan-lengkungan raksasa medan magnetik. Seperti analogi kipas angin yang berotasi pada arah tertentu. Saat kipas angin mengarah ke badan kita, terasa angin berhembus kencang.

Seperti halnya pesawat supersonik Concorde yang menghasilkan suara menggelegar akibat terjadinya gelombang kejut. Kecepatan supersonik angin matahari juga menghasilkan gelombang kejut. Satelit Helios 1 dan Helios 2 dari Jerman yang diluncurkan tahun 1976 mendeteksi adanya variasi kecepatan dan kerapatan proton yang berubah secara tiba-tiba. Efek kompresi ini dapat diindikasikan sebagai gelombang kejut. Setelah diketahui matahari sebagai titik asal angin matahari. Bagian mana di matahari yang dapat dianggap sebagai sumber keluarnya angin matahari Kesulitan besar yang pertama kali menghadang adalah tidak diketahuinya trayektori penjalaran angin matahari. Skylab pertama kali melihat hubungan antara lubang korona matahari dengan angin matahari kecepatan tinggi. Fenomena aktivitas matahari seperti ledakan matahari maupun lontaran massa dari korona (CME = Coronal Mass Ejection) mempunyai kaitan erat dengan angin matahari. Demikian pula topologi medan magnetik terbuka, sebagai jalur angin matahari kecepatan tinggi.

Komposisi angin matahari secara umum terdiri dari proton dan



Apollo dalam perjalanannya ke bulan membawa informasi adanya ion Helium, Oksigen dan Besi. Semuanya dalam keadaan terionisasi tingkat tinggi, karena berasal dari lapisan korona dengan temperatur lebih dari 1.000,000 K.

Energi yang dibawa keluar angin matahari sebesar 3,6 10¹² proton/m²/s, sedangkan fluks energinya sebesar 0,003 W/m² atau hanya seper sejuta kali dari iradiansi matahari. Massa matahari yang hilang akibat angin matahari per tahun sebesar 5 10¹⁶ kg atau hanya 2,5 10⁻¹⁴ kali massa matahari.

Penjelajah ruang antar planet Pioneer 10 dan 11, serta perjalanan monumental Voyager 1 dan 2 mendeteksi kecepatan supersonik angin matahari sampai sejauh 40 SA dengan kerapatan yang sangat rendah yaitu 1000 partikel/m³. Sampai sejauh manakah atmosfer matahari atau heliosfer kita Diperkirakan kecepatan supersonik dapat bertahan sampai sejauh 100 SA, jauh lebih besar dari skala tata surya, dan setelah itu mulai bergeser menjadi kecepatan subsonik. Garis tengah lingkaran dapat mencapai 4000 km. Partikel kecepatan tinggi angin matahari akan terjebak dalam medan magnetik bumi (magnetosfer) dan bergerak spiral ke bawah menuju lapisan ionosfer pada ketinggian 90-130 km. Warna-warni aurora yang indah, dengan warna merah dan hijau berasal dari eksitasi atom Oksigen

dan and national columbiana 6200 & (march) don 5577 & (hijos)

7. Siklus Matahari

Aktivitas matahari mempunyai skala waktu yang sangat bergama, yaitu mulai rentang kurang dari satu detik sampai jutaan tahun. Ledakan matahari, misalnya dalam waktu kurang dari satu detik sanggup mendidihkan plasma sampai temperatur beberapa puluh juta derajat Celcius. Skala waktu jutaan tahun diketahui dari proksi nisbah isotop Karbon cincin-cincin pohon maupun lapisan tanah atau es yang dalam.

Dari beberapa aktivitas matahari, terlihat struktur dan interaksi medan magnetik. Berarti pula pemahaman sepenuhnya arti fisis aktivitas matahari tidak terlepas dari interaksi medan magnetik dan non-magnetik (misalkan aliran konveksi) secara lokal maupun global. Secara sederhana siklus aktivitas matahari dengan perioda 11 tahun jumlah rata-rata bintik matahari, dengan sendirinya merupakan siklus magnetik yang digerakkan oleh interaksi medan magnetik. Pertanyaan yang masih tersimpan adalah bagaimana peran medan magnetik dalam menggerakkan tungku raksasa matahari ini sehingga dapat menghasilkan energinya dan menampakkan fenomena-fenomena yang luar biasa dengan periode tertentu.

Siklus matahari pertama kali diperlihatkan oleh Heinrich Schwabe pada tahun 1843. Secara kuantitatif Rudolf Wolf mendefinisikan jumlah bintik matahari yang diamati pada piringan matahari. Jumlah bintik matahari dari hasil pengamatan dalam riak panjang gelombang kasat mata

...... diamana manifesa dalam bilangan Walf waith c

nitro PDF* professional

$$R = k (10g + f)$$

Keteranagan:

g: jumlah kelompok bintik matahari

f: jumlah bintik matahari tunggal

k: factor koreksi visibilitas bintik matahari untuk setiap tempat pengamatan

Dalam satu siklus, piringan matahari menampakkan jumlah bintik matahari yang bervariasi. Saat fase maksimum jumlah bintik matahari dapat mencapai lebih dari 200, Antara puncak-puncak jumlah maksimum bintik matahari mempunyai rentang waktu 9 – 13 tahun. Rata-rata panjang siklus matahari adalah 11 tahun, sehingga dikenal dengan siklus bintik matahari 11 tahun. Jika tahun 1843 dianggap sebagai tonggak pengamatan bintik matahari secara sistematis, maka telah dilakukan 200 tahun pengumpulan data untuk penyelidikan siklus matahari. Akan tetapi sampai sekarang siklus matahari masih terbuka untuk berbagai pertanyaan yang belum terjawab. Keterkaitan siklus matahari dengan iklim maupun komposisi kimia atmosfer planet-planet dalam tata-surya menambah rantai pertanyaan menjadi lebih panjang.

Pengamatan modern medan magnetik matahari dipelopori oleh George E. Hale yang menyimpulkan bintik matahari mempunyai kuat medan magnetik yang besar dan kelompok bintik matahari terbagi menjadi dua kutub magnetik. Bukti bintik matahari sebagai fenomena magnetik

to the contract that the the track the state of the contract meaning the track of the contract t

28

magnetik. Pengamatan memperlihatkan pola-pola kutub magnetik

matahari berubah dengan periode 22 tahun atau dua kali siklus 11 tahun

bintik matahari. Temperatur bintik matahari lebih rendah dibandingkan

sekitamya. Saat fase maksimum terjadi, jumlah bintik matahari mencapai

maksimum pula. Pengukuran iradiansi matahari saat siklus maksimum dan

minimum hanya menunjukkan rentang perubahan sebesar 0,1%. Apakah

perubahan sekecil itu memberikan pengaruh yang berarti dalam dinamika

tata-surya Masih diperlukan bukti-bukti ilmiah lebih lanjut untuk

menjawab pertanyaan itu, terutama data yang dikumpulkan satelit

penjelajah ruang antar planet.

E. Kalor

Kalor berasal dari kata caloric pada abad ke-18 dinggap suatu zat yang

dapat mengalir seperti fluida. Teori caloric menyatakan " Jika benda caloric-nya

berkurang maka temperatur turun dan sebaliknya jika caloric-nya bertambah maka

temperaturnya naik". Artinya kalor menunjukkan kedekatanya dengan kerja dan

energi dan ditimbulkan karena ada perbedaan temperatur. Kalor suatu

benda/material dapat dinyatakan dengan:

$$Q = mc\Delta T \rightarrow dQ = mc\Delta T$$

Keterangan;

Q: dalam kolokalori(kkal) atau joule

m: massa benda

a. Irala - Iraia handa Glica" (Irai an" (

nitro PDF* professional download the free trial online at nitropdf.com/professional

Hubungan antara kalor dengan energi mekanik adalah

$$1 \text{ kal} = 4,2 \text{ j}$$

$$1 J = 0.42 \text{ kal}$$

Kapasitas panas didefinisikan sebagi energi yang dibutuhkan untuk menaikan temperatur suatu materi tiap satu derajat celsius.

$$Q = C\Delta T \to C = \frac{Q}{\Delta T} (Kkal/^{\circ}C)$$

Kapasitas panas dapat dinyatakan sebagai kapasitas panas per mole atau kapasitas panas molar. Kapasitas panas ini ditunjukan seperti pada tabel 2.7:

$$C_m = Mc$$

M: massa molar atau massa per mol

Maka kapasitas panas untuk n mol zat adalah $C = nC_m$

Tablel 2.7 Kapasitas panas

| Zat | C(kJ/kg°C) |
|----------------|------------|
| Aluminium | 0,900 |
| Tembaga | 0,386 |
| Es(-10°C) | 2,05 |
| Alkohol(ethyl) | 2,4 |
| Air | 4,18 |

Perpindahan kalor dari benda yang mempunyai temperatur yang lebih

dunci time de le cada come comenciante labile candale danne taciadi dalam tica

 Konduksi adalah perpindahan kalor yang terjadi pada suatu zat tanpa terjadi perpindahan materinya. Umumnya terjadi pada zat padat seperti pada logam/konduktor. Jumlah aliran energi mekanisme konduksi adalah

$$I = \frac{\Delta Q}{\Delta t} = kA \frac{\Delta T}{\Delta \chi}$$

Keterangan:

I : laju konduksi termis(W)

A : penampang (m)

 $\Delta \chi$: perubahan panjang (°C)

 ΔT : Perubahan temperatur (${}^{\circ}C$)

k : koefisien konduksi termis(W/m.K)

- Konveksi adalah perpindahan kalor yang disertai dengan perpindahan materinya. Umumnya terjadi pada benda cair dan gas. Secara matematik persamaan untuk aliran konveksi cukup rumit karena dipengaruhi oleh beberapa faktor yaitu
 - a) Aliran horisontal atau vertikal
 - b) Aliran laminer atau turbulen
 - c) Permukaan rata atau melengkung
 - d) Jenis fluidanya, zat cair atau gas
 - e) Sifat-sifat fluida seperti kerapatan, viskositas, kalor jenis
 - f) Terjadi evaporasi atau kondensi

Canera mentetianun alienn termuaksi danat dinyatakan

$$I = \frac{\Delta Q}{\Delta t} = hA(T_1 - T_2)(T_1 - T_2)$$

$$I = \frac{\Delta Q}{\Delta t} = Ah_{udora}(T_1 - T_2)(T_1 - T_2)$$

 Radiasi adalah mekanisme pemaparan kalor suatu sumber kebenda lain berupa gelombang elekromagnetik (GEM). Laju radiasi suatu sumber kalor adalah

$$I = \frac{\Delta Q}{\Delta t} = e\sigma A T^4$$

Keterangan:

E: emisivitas benda dengan nilai antara 0<e<1

 σ : Konstanta Stefan-Boltzman (5,6703 x $10^{-8}W/m^2K^4$)

Laju aliran kalor jatuh ke bumi dari matahari adalah 1350 W/m² dan diterima atmosfir kira-kira sebesar 70% sehinga yang mencapai permukaan bumi dapat dinyatakan

$$I = (1000 \text{W/m}^2) eA \cos \theta$$

Dengan heta adalah sudut antara sinar matahari dan garis tegak lurus terhadap luasan

F. Sensor (Transducer PTC dan NTC)

Sensor adalah alat yang digunakan untuk mendeteksi sesuatu dan sering berfungsi untuk mengukur magnetudo sesuatu. Sensor adalah jenis tranduser yang digunakan untuk mengubah variasi mekanis, magnetis, panas, sinar, getaran dan

pengukur dan memegang peranan penting dalam pengendalian proses pabrikasi modern. Sensor memberikan ekivalen mata, pendengaran, lidah untuk menjadi otak mikroprosesor dari sistem otomatisasi industri.

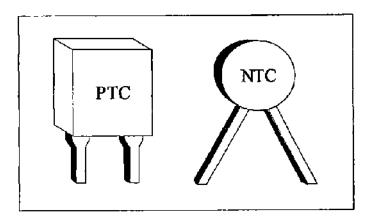
Tranduser adalah alat yang mengubah energi dari suatu bentuk tertentu menjadi bentuk yang lain. Tranduser dapat dibagi menjadi 2 kelas yaitu: tranduser input dan tranduser output. Tranduser input mengubah energi non listrik menjadi energi listrik, misalnya: suara atau sinar, panas menjadi tenaga listrik. Tranduser output bekerja sebaliknya, yaitu tranduser tersebut mengubah energi listrik pada bentuk energi non listrik.

Transducer PTC (Positive Temperature Coeficient) dan NTC merupakan suatu jenis sensor yang dapat diaplikasikan dalam pengukuran suatu temperatur (suhu). Sensor jenis NTC adalah jenis sensor suhu yang dapat mengindera dengan tingkat ketelitian cukup tinggi, mempunyai keluaran tegangan sama dengan celcius ($V = {}^{0}C$), temperatur cakupan PTC dan NTC beroperasi antara ${}^{0}C - 100^{0}C$.

Sifat dari komponen NTC adalah Resistor yang nilai tahanannya akan menurun apabila temperatur sekelilingnya naik, sebaliknya nilai tahanannya akan bertambah besar apabila temperatur yang ada turun. PTC adalah Resistor yang nilai tahanannya akan menurun apabila temperatur turun, sebaliknya nilai tahanannya akan bertambah besar apabila temperaturnya yang ada naik.

Komponen PTC dan NTC biasanya dipergunakan sebagai sensor dalam





Gambar 2.1 Bentuk fisik PTC dan NTC

G. Benda hitam sempurna

Sebuah benda yang dapat menyerap semua radiasi yang mengenainya disebut benda hitam sempurna. Radiasi yang dihasilkan oleh sebuah benda hitam sempurna ketika dipanaskan disebut radiasi benda hitam. Perlu diingat bahwa benda hitam sempurna merupakan suatu model, jadi sebenarnya tidak ada sebuah benda yang berprilaku sebagai benda hitam sempurna. Berdasarkan nilai