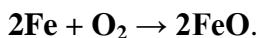
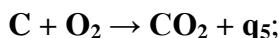
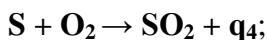
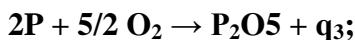
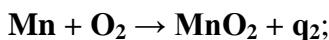
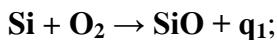


ELABORAREA OTELURILOR

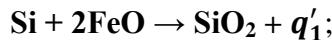
- Otelurile se obtin prin afinarea fontei brute topite printr-un proces de oxidare, care duce la scaderea continutului de **C** si elementelor insotitoare;
- Elementele insotitoare din fonta bruta sunt: **Si, Mn, P, S** s.a;
- Ele au o influenta negativa asupra calitatii otelului elaborat;
- La sfarsitul procesului de afinare, otelul prezinta un grad mare de omogenitate si un grad ridicat de puritate chimica, datorita decantarii impuritilor si trecerii lor in stratul de zgura.
- Afinarea, ca proces de oxidare, intereseaza toate elementele oxidabile continute de fonta bruta, inclusiv **Fe**;
- Analizand natura elementelor insotitoare din fonta, constatam ca ele au o afinitate mai mare fata de **O₂** decat fata de **Fe**;
- Eliminarea acestor elemente se face prin oxidarea lor, oxizii rezultati fiind fie solizi si insolubili in masa otelului, fie sub forma de gaze;
- Afinarea fontei se realizeaza prin:
 - Reactii de oxidare directa – agent de **oxidare O₂**;
 - Reactii de oxidare indirecte – agent de oxidare **FeO** (oxid feros);
- Reactiile de oxidare directa (exoterme – „q” caldura degajata) a elementelor insotitoare din fonta sunt urmatoarele:



- Ordinea in care au loc reactiile este determinata de :
 - Afinitatea elementelor chimice fata de **O₂**;
 - de probabilitatea ca O₂ sa intalneasca elementul respectiv.
- Gasindu-se in cea mai mare cantitate in fonte, **Fe** este primul element care se oxideaza.

➤ Oxidul feros **FeO** va purta **O₂** in masa topita si-l va ceda pe masura intalnirii cu celelalte elemente chimice;

➤ Reactiile de oxidare indirecta a elementelor insotitoare din fonta sunt urmatoarele:



Raportul dintre reactiile de oxidare directa si indirecta se modifica in masa topiturii. La suprafata de contact dintre baia metalica si jetul de **O₂** au loc reactiile directe, iar in masa baii metalice reactiile indirecte => cele doua tipuri de reactii coexista, ele putand fi controlate intr-o anumita masura;

➤ Introducerea **O₂** (sau aerului) in baia metalica se realizeaza prin insuflarea acestuia in baia metalica sau pe suprafata ei;

➤ Toate reactiile de oxidare sunt exoterme, cu degajare de caldura - numita aport de caldura **q_a**

➤ Odata cu aportul de caldura exista si pierderi de caldura **q_p** datorita izolarii imperfecte a instalatiilor de elaborare;

➤ In functie de raportul dintre cele **2** tipuri de caldura, distingem **2** metode de afinare:

- **q_a > q_p** - afinare prin convertizare, care se realizeaza fara surse exterioare de caldura;
- **q_a ≤ q_p** - afinarea in cuptoare cu vatra, care se realizeaza cu surse exterioare de caldura.

Afinarea prin convertizare

Se bazeaza pe caldura obtinuta in urma reactiilor chimice de oxidare a elementelor insotitoare.

Principiul afinarii prin convertizare consta in introducerea **O₂** in baia metalica, fie prin insuflarea aerului de sus in jos, fie prin insuflarea de sus a **O₂ pur**.

Din acest punct de vedere distingem:

- afinare prin convertizare cu aer;
- afinarea convertizarea prin convretizare cu O_2 .

Afinarea prin converzizare cu aer

Oxigenul este preluat din aerul introdus in convertizor de jos in sus prin intermediul unei cutii de aer.

Deoarece aerul e introdus de jos in sus, in procesul de afinare apare o barbotare puternica a baii metalice care impiedica decantarea oxizilor si impuritatilor formate.

Barbotarea puternica a baii metalice realizeaza o omogenizare buna a topiturii.

Impuritatile care raman in baia metalica genereaza ulterior defecte in otel.

Schema de principiu a convertizorului se prezinta in **Fig.1**:

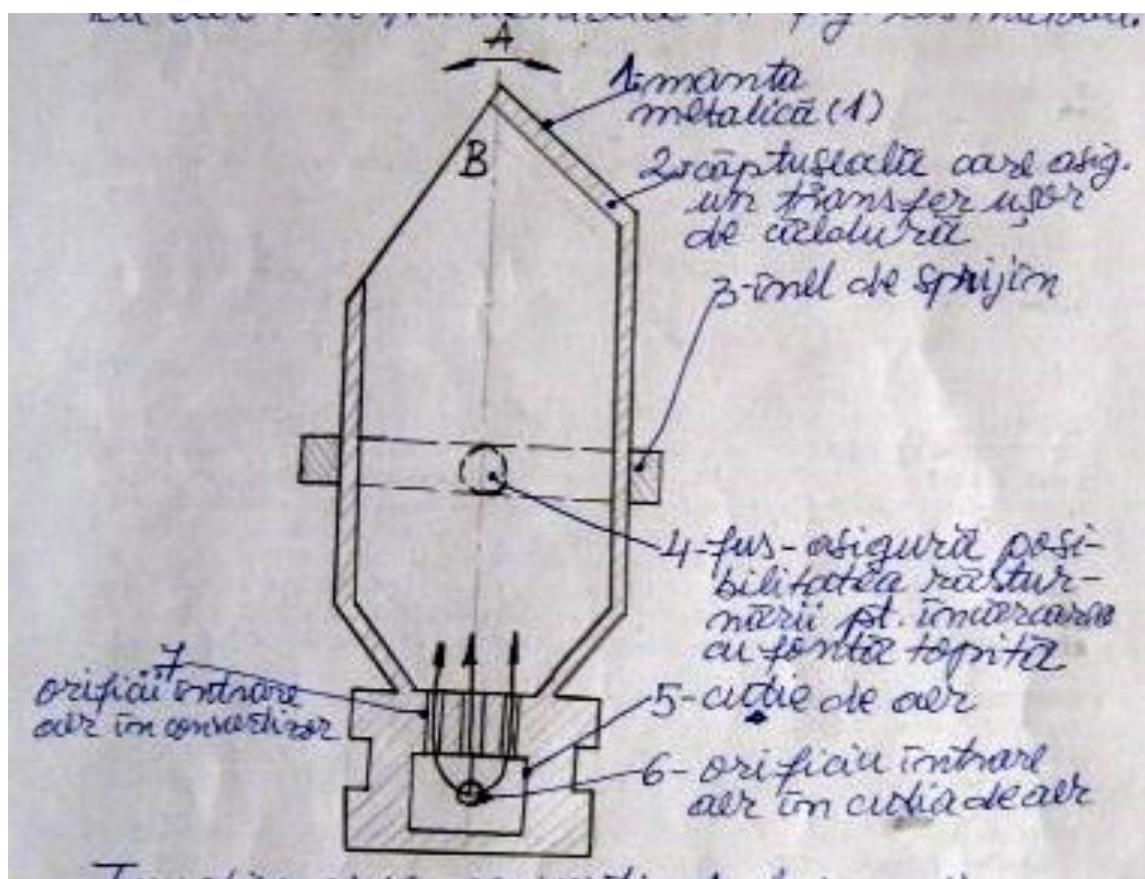


Fig.1

Functionarea convertorului cu aer:

- convertorul este basculat in directia **A**;
- se introduce fonta topita;
- pe masura revenirii convertorului in pozitia verticala **B** se sufla aerul cu scopul oxidarii elementelor insotitoare;
- incepe oxidarea **Fe, Si, Mn, C**.

Datorita deficienelor legate de suflarea aerului de jos in sus si a duratei mari de afinare, convertizoarele cu aer se utilizeaza pe scara redusa.

Afinarea prin convertizare cu O₂ pur

Acet procedeu prezinta avantajele:

- amelioreaza bilantul termic prin eliminarea azotului existent in aer;
- pot fi convertizate toate tipurile de fonte brute;

Oxigenul utilizat are o puritate de 99,5%.

Exista 3 procedee de convertizare cu O₂:

- procedeul **L-D** (lintz-Donwitz);
- procedeul **KALDO'**
- procedeul **ROTOR**.

In tote cele 3 procedee, oxigenul este introdus in convertor prin intermediul unei lance de Cu sau hotel racita cu H₂O.

Procedeul L-D

- Oxigenul suflat intra in reactie **cu C, Fe si elementele insotitoare**, conducand la afinarea fontei;
- Prin acest procedeu se pot obtine oteluri aliate si nealiate;
- Schema de principiu a converzorului tip **L-D** este prezentata in **Fig.2:**

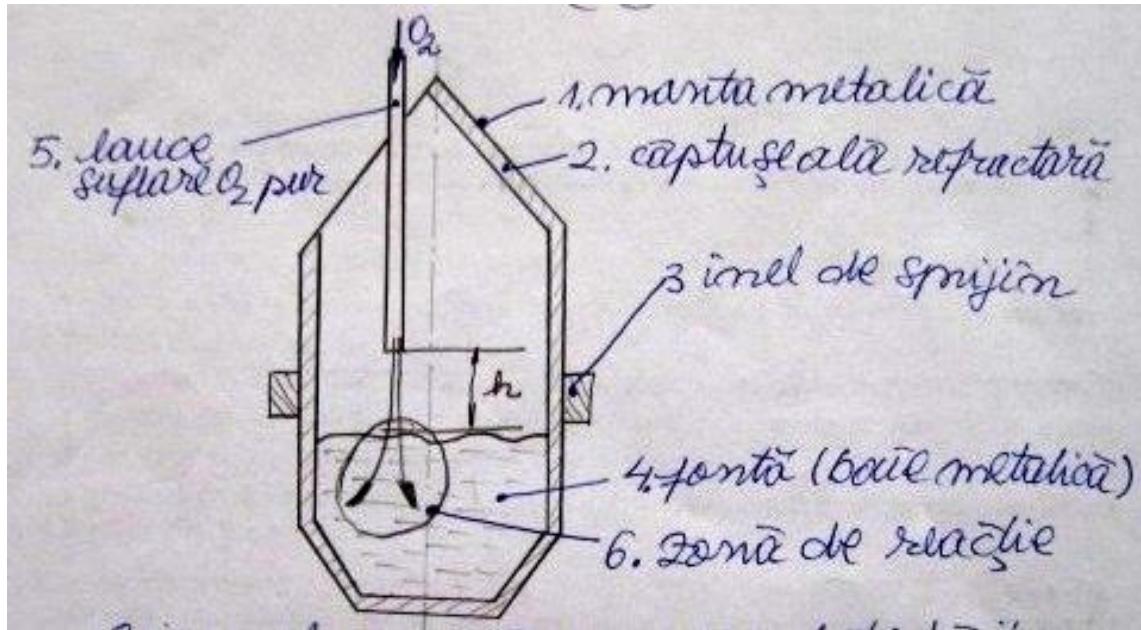


Fig.2

- Oxigenul se suflă pe suprafața baii cu ajutorul **lancii 5**;
- În vecinataea lancei au loc reacții de oxidare directă, iar în restul baii metalice au loc reacții de oxidare indirectă.
- Raportul reacțiilor directe și indirecte se modifică prin modificarea marimii h (spatiul dintre vârful lacii și suprafața baii metalice):
 - dacă h crește, crește și volumul reacțiilor indirecte;
 - dacă h scade, crește volumul reacțiilor directe.
- Dacă O_2 este în cantitate mare \Rightarrow temperatura baii metalice crește \Rightarrow se produc stropiri puternice \Rightarrow pierderi de material, ceea ce reprezinta un dezavantaj al acestui procedeu.

Procedeul KALDO

Scema de principiu a procedeului se prezintă în – **Fig.3**:

- Avantaje:
 - suprafața baii crește în raport cu inclinatia convertorului \Rightarrow crește intensitatea reacțiilor chimice, ceea ce conduce la reducerea timpului de elaborare a otelului;
 - ca urmare a stropirilor, stropii de material raman în în baia metalică \Rightarrow se reduc pierderile de material prin stropire.

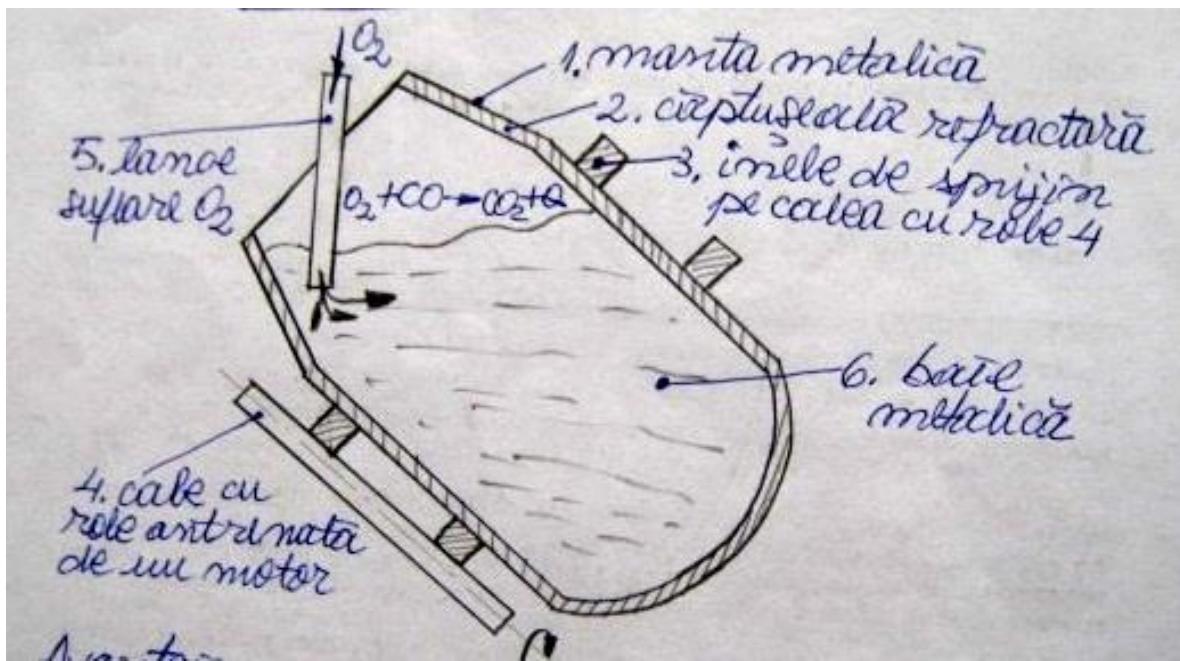


Fig.3

- O_2 introdus ataca oblic suprafata baii metalice, o parte din el participa la procesul de afinare prin reactii directe si indirecte, iar cealalta parte ramane in atmosfera cuptorului;
- Prin aceasta temperatura baii metalice creste si mai mult, permitand elaborarea otelurilor aliate si nealiate.
- O supraincalzire a captuselii cuptorului la distrugerea prematura a ei.

Procedeul ROTOR

Schema de principiu a procedeului se prezinta in **Fig.4:**

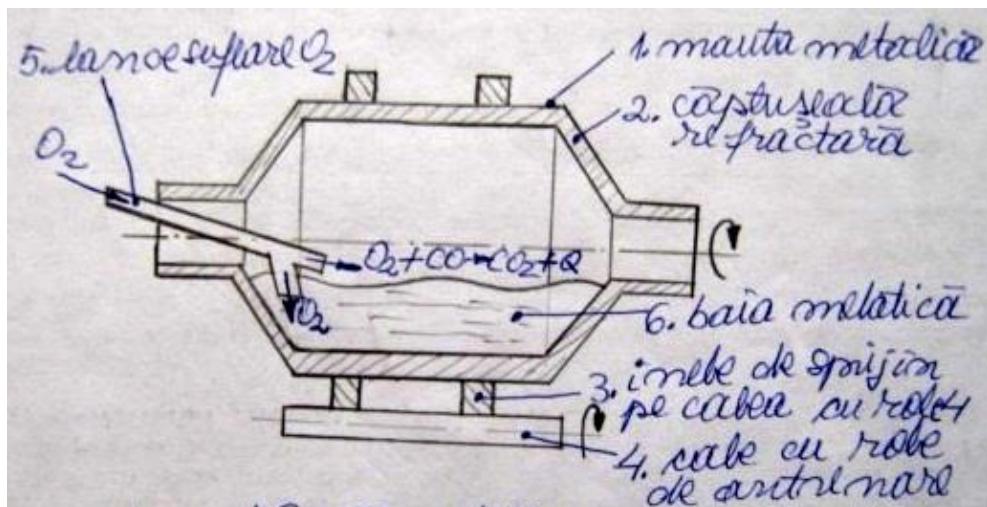


Fig.4

- Convertizorul **ROTOR** utilizeaza o lance bifurcata **5**; una dintre bifurcatii sufla **O₂** pe suprafata topiturii, iar cealalta insufla **O₂** in topitura;
- Caldura **Q** din atmosfera cuptorului va fi transferata captuselii cuptorului, de unde este preluata de baia metalica datorita rotatiei convertizorului.
- Avantaje:
 - instalatia utilizeaza mai eficient caldura **Q** rezultat in urma reactiilor chimice;
 - temperatura baii creste, putandu-se obtine oteluri aliate si bogat aliate;
 - datorita pozitiei orizontale a convertizorului se reduc pierderile prin stropire.
- Dezavantaje:
 - Datorita supraincalzirii captuselii cuptorului durata lui de viata scade, necesitand reparatii dese.

Afinarea in cuptoare cu vatra

- **O₂** necesar proceselor de oxidare este luat din atmosfera cuptorului;
- Datorita cantitatii mici de **O₂**, procesul de oxidare este lent, iar aportul de caldura **Q** este mic, ceea ce impune folosirea unei surse exterioare de caldura;
- Intre baia metalica si atmosfera cuptorului se interpune stratul de zgura;
- Trecerea **O₂** in fonta bruta topita se face prin stratul de zgura topita, in urma reacțiilor la suprafata de separație dintre **atmosfera – zgura – metal**;
- Aceaste reacții au loc conform legii lui **Nernst**:
 - o substanță repartizată în medii aflate în echilibru cere ca activitatea ei să fie aceeași în fiecare mediu;
 - ex.: echilibrul **zgura-metal**, unde activitatea substanței **A** în zgura este egală cu activitatea sa în metal – **Fig.5**:

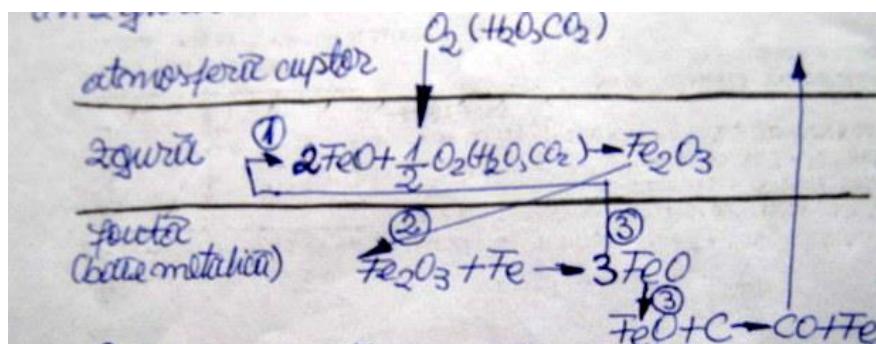


Fig.5

- Reactiile de la suprafata de separare **zgura-fonta**:
 - (1) – **FeO** din zgura se oxideaza la suprafata de contact a zgurii cu atmosfera cuptorului conform reactiei:
$$2\text{FeO} + \frac{1}{2}\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$$
 - (2) – pentru refacerea echilibrului continutului de **Fe₂O₃** (oxid feric) din zgura si fonta, o parte din oxid trece in baia metalica conform reactiei:
$$\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Fe} \rightarrow 3\text{FeO}$$
 - (3) – din cele 3 molecule de **FeO**, 2 trec in zgura pentru refacerea echilibrului, iar a 3 parte participa la procesul de oxidare a C din baia metalica.
- In functie de tipul sursei de caldura exteroara utilizata, cuptoarele cu vatra pot fi:
 - cuptoare cu flacara;
 - cuptoare electrice cu arc;
 - cuptoare electrice cu inductie.

Afinarea in cuptoare cu flacara Siemens-Martin (S-M)

- Cuptorul **S-M** este un cuptor cu vatra, incalzit cu flacara deschisa, cu ajutorul unor arzatoare (amestec de combustibil + aer);
- Temperatura de lucru in cuptor este de cca. **1800 °C**;
- Functionarea cuptorului este discontinua – **Fig.6**:
 - cuptorul se incarca cu fonta bruta de afinsre → afinare → se evacueaza otelul dupa care ciclul se repeta;
 - aerul de combustie se preincalzeste in camerele regeneratoare;
 - uneori este preincalzit si combustibilul in regeneratoare pentru combustibil;
 - regeneratoarele sunt incalzite de gazele de ardere la iesirea din spatiul de lucru al cuptorului;
 - cele 2 generatoare lucreaza alternativ: unul se incalzeste in timp ce celalat incalzit alimenteaza cuptorul cu aer (combustibil) preincalzit;
 - inversarea sensului de lucru al regeneratoarelor se realizeaza cu ajutorul **ventilului 11**;
 - frecventa inversiunii este de cca. **15 minute**;
 - se pot elabora atat oteluri nealiate cat si aliate;

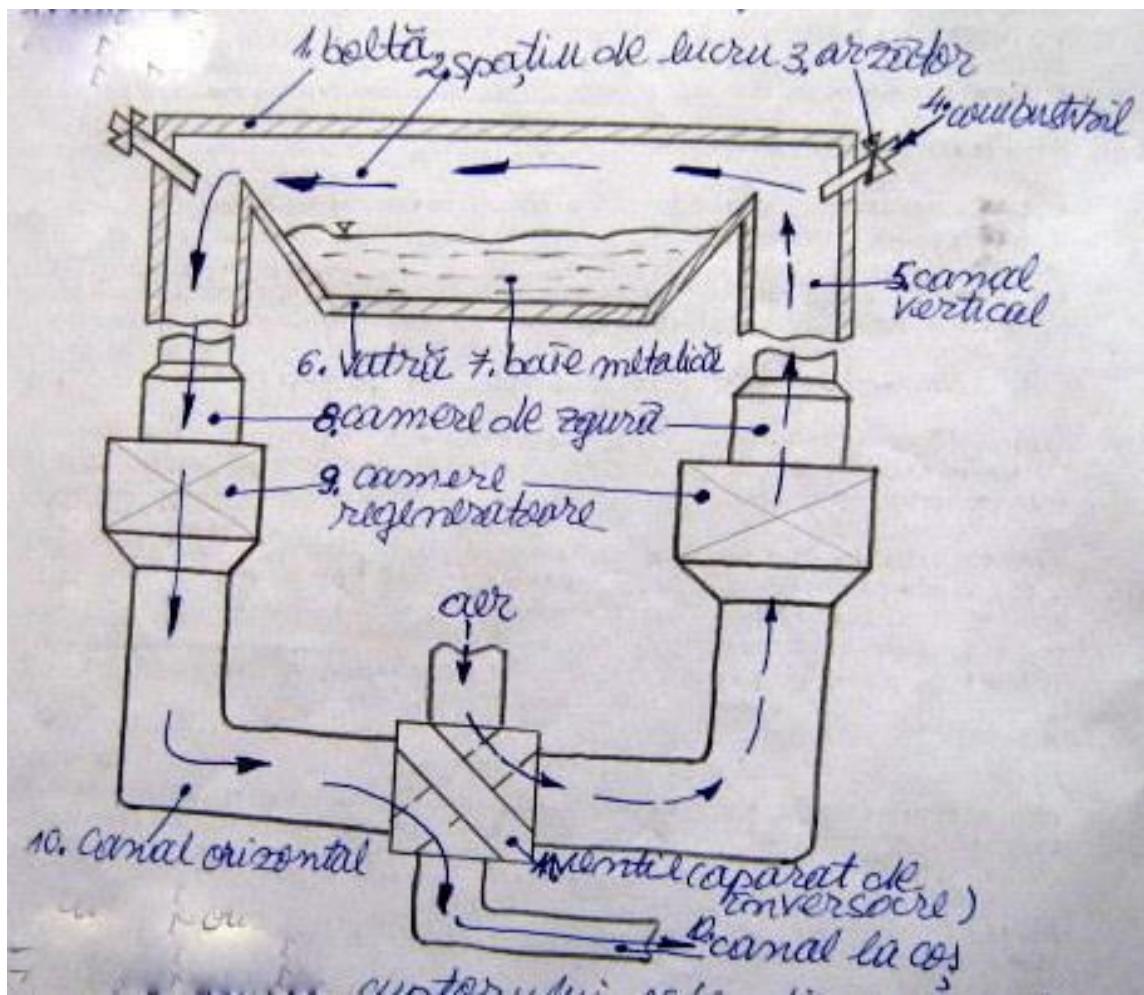


Fig.6

Procedeul de afinare in cuptoare S-M poate fi de **2** feluri:

➤ Procedeul **S-M acid**:

- cu afinare activa sau cu eliminarea zgurei, cand se elaboreaza oteluri cu continut mare de carbon - aliate sau nealiate;
- cu afinare pasiva sau fara eleiminarea zgurei, cand se elaboreaza oteluri cu continut mic de carbo - aliate sau nealiate.

➤ Procedeul **S-M bazic**: mai putin pretentios decat cel acid sub aspectul calitatii incarcaturii si al conducerii procesului.