#### Technická univerzita v Košiciach

Fakulta baníctva, ekológie, riadenia procesov a geotechnológií

Vybrané technologické objekty a procesy v oblasti spracovania surovín - kyslíkový konvertor

Teória procesov

# Obsah

1	Kyslíkový konvertor	5
2	Vstupy a výstupy	9
3	Procesy v kyslíkovom konvertore	11

## Zoznam obrázkov

1-1	Podiel výrobných medód ocele v percentách [2]	6
1 - 2	Výroba ocele v konvertore fúkaním kyslíka zhora [1]	6
1 - 3	Výroba ocele v konvertore fúkaním kyslíka zdola [1]	7
1 - 4	Výroba ocele procesom BOF a Q-BOP v LD konvertore s kombi-	
	novaným typom fúkania.	8
2 - 1	Teplotná závislosť spinovo-mriežkového relaxačného času	9

# Zoznam tabuliek

 $2-1\,$  Parametre získané z meraní spinovo-mriežkových relaxačných časov $T_1\,$ 10

### 1 Kyslíkový konvertor

Kyslíkový konvertor

- 1. čo to je (o aký technologický proces sa jedná, vstupy, výstupy ...)
- 2. rozdelenie na elementárne procesy
- 3. stručne popísať jednotlivé elementárne procesy

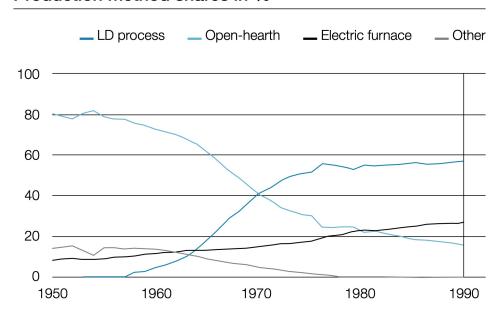
V oceliarstve nastal počas druhej polovice 20. storočia významný posun a progres vo vývoji technológií a procesov výroby ocele. Jedným z najdôležitejších milníkom bolo prvé spustenie komerčnej prevádzky výroby ocele vháňaním kyslíka do konvertora začiatkom 50. rokov minulého storočia v mestách Linz (firma VÖEST) a Donawitz (forma ÖAMG) v Rakúsku. Z názvov týchto miest pochádza aj pomenovanie spôsobu výroby ocele praktizovanom v kyslíkových konvertoroch, a to LD proces, a zároveň aj názov samotného kyslíkového konvertora (LD konvertor). Postupom času a zdokonaľovaním LD procesu sa LD konvertory rozšírili do celého sveta už niekoľko rokov sú najvyužívanejšou technológiou pre výrobu ocele na celom svete.

Spomínaný LD proces sa v rôznych častiach sveta názýva odlišne. Napríklad vo Veľkej Británii sa označuje ako BOS (basic oxygen steelmaking); v Amerike a v Ázijských krajinách BOF (basix oxygen furnace) s výnimkou americkej korporácie U.S. Steel, kde sa často označuje ako BOP (basic oxygen process) [1].

V 70. rokoch bol v Kanade a Nemecku vyvinutý (a následne komercializovaný) upravený typ konvertora s vháňaním kyslíka z dolnej časti. Tento proces sa v Európe označuje ako OBM a v iných častiach sveta ako Q-BOP.

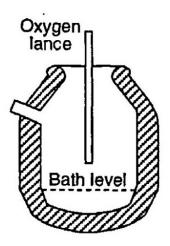
V konvertore pre Q-BOP proces sa v dolnej časti nachádzajú trysky vsadené do odnímateľného dna, cez ktoré sú vháňané kyslík (O<sub>2</sub>) spolu s páleným vápnom a prstencová medzera okolo centrálnej rúry na priechod plynného uhľovodíka (napr. propán alebo metán). Po kontakte s tekutou oceľou uhľovodík disociuje na C a H<sub>2</sub> pri

#### Production method shares in %

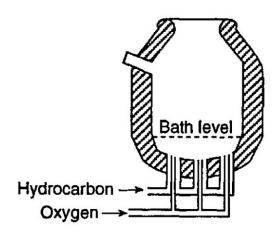


Shares of production methods in world crude steel production, 1950-1990.90

Obrázok 1–1: Podiel výrobných medód ocele v percentách [2]



**Obrázok** 1-2: Výroba ocele v konvertore fúkaním kyslíka zhora [1].



Obrázok 1-3: Výroba ocele v konvertore fúkaním kyslíka zdola [1].

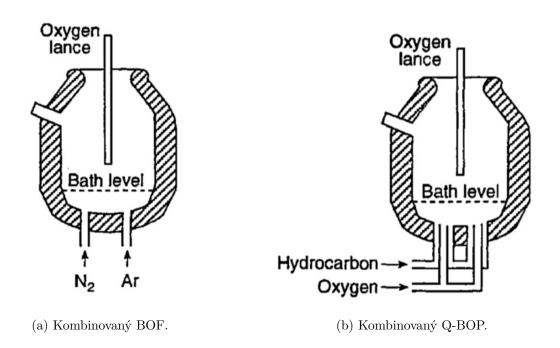
absorpcii tepla. Táto endotermická reakcia potláča prehrievanie hrotu vyhadzovača exotermickou reakciou kyslíka s tekutou oceľou.

Ďalší vývojovým krokom výroby ocele v kyslíkovom konvertore bolo spojenie typov fúkania kyslíka zhora a zdola.

Basic oxygen furnace (BOF) steelmaking is a complex process and dynamic model is very important for endpoint control. It is usually difficult to build a precise BOF endpoint dynamic model because many input variables affect the endpoint carbon content and temperature.

BOF is a widely preferred and effective steelmaking method due to its high productivity and considerably low production cost. Therefore, almost 65% of the total crude steel productions in the world are melted by using the BOF method. BOF steelmaking is a very complex chemical physical process. The quality of scrap iron changes from batch to batch. The grades of steel produced vary frequently, and the components of raw materials fluctuate largely [3].

The main objective of controlling oxygen converter steelmaking is to obtain prescribed parameters for the steel when it is tapped from the furnace, including weight, temperature, and each element content. In practical steelmaking process, the crite-



**Obrázok** 1-4: Výroba ocele procesom BOF a Q-BOP v LD konvertore s kombinovaným typom fúkania.

rion whether the molten steel is acceptable or not is often decided by the endpoint carbon content and temperature.

Pri tejto metóde musí byť ale ešte dodávaná tavenina, aby dávka nevychladla. Hotová oceľ sa potom vyleje z konvertora do panvy na ďalšie spracovanie. Cenovo skoro najvýhodnejší spôsob výroby ocele pre veľké množstvá.

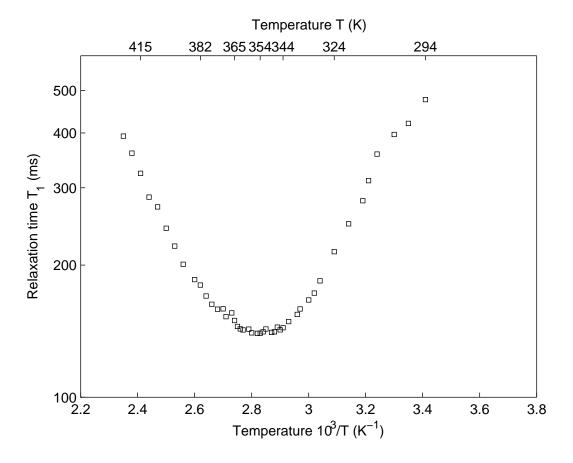
8

## 2 Vstupy a výstupy

Začnime rovnicou

$$\frac{\mathrm{d}^2 y}{\mathrm{d}t^2} + \frac{\mathrm{d}y}{\mathrm{d}t} + y = 0, \qquad y(0) = 1, \quad y'(0) = 15. \tag{2.1}$$

Grafický priebeh riešenia tejto rovnice vidíme na Obrázku 1-2.



Obrázok 2–1: Teplotná závislosť spinovo-mriežkového relaxačného času

Tabuľka 2 – 1: Parametre získané z meraní spinovo-mriežkových relaxačných časov  ${\cal T}_1$ 

	PP - 01	PP - 05	PP - 10	PP – 16	PP – 22
$C \cdot 10^8 \text{ (s}^{-2})$	10,1	10,0	11,0	9,2	8
$\tau_0 \cdot 10^{-14} \text{ (s)}$	2,63	1,44	0,95	2,21	10,83
$E_{\rm a}~({\rm kJ})$	34,26	8,33	39,76	37,31	31,86
$T_{\min}$ (K)	354	367	367	369	367
$T_{1 \min} $ (ms)	141	160	157	175	181
$\Delta M_2 \; (\mathrm{Gs^2})$	5,49	5,66	5,16	5,09	5,02

#### 3 Procesy v kyslíkovom konvertore

Kroky, ktoré sú súčasťou LD procesu:

- Vsádzka (charging)
- Fúkanie (blowing)
- Vzorkovanie (sampling)
- Tapping
- Slag off

Cílem kyslíkové výroby oceli je spálení (tj. oxidace) nežádoucích nečistot obsažených v kovové vsázce. Hlavními prvky, které tudíž přecházejí na oxidy jsou uhlík, křemík, mangan, fosfor a síra.

Účelem tohoto oxidačního procesu tedy je:

snížit obsah uhlíku na předepsanou úroveň ( z přibližně 4% na méně než 1 %, ale často níže) upravit obsah potřebných cizích prvků odstranit nežádoucí nečistoty v maximálně možné míře Výroba oceli kyslíkovým pochodem je diskontinuální proces, který zahrnuje následující kroky :

přepravu a skladování taveniny horkého kovu předúpravu taveniny horkého kovu (odsiřování) oxidaci v kyslíkovém konvertoru (oduhličení a oxidaci nečistot) úpravu sekundární metalurgií odlévání (kontinuální a/nebo do ingotů)

Podstatou výroby ocele v kyslíkovom konvertore je oxidácia prvkov z kovonosnej vsádzky s kyslíkom fúkaným do konvertora. Oxidy týchto prvkov prechádzajú do trosky alebo odchádzajú vo forme konvertorového plynu (Obr. 30). Intenzita oxidácie jednotlivých prvkov závisí od ich chemickej afinity ku kyslíku. Oxidácia uhlíka je jedným z najdôležitejších procesov. Uhlík sa v kove počas oceliarenského pochodu oxiduje vplyvom kyslíka najmä na CO a čiastočne na CO<sub>2</sub> podľa reakcií

$$C + \frac{1}{2}O_2 \longrightarrow CO$$
 (3.1)

$$C + O_2 \longrightarrow CO_2$$
 (3.2)

Mangán sa v konvertore oxiduje na MnO

$$\operatorname{Mn} + \frac{1}{2} \operatorname{O}_2 \longrightarrow \operatorname{MnO}$$
 (3.3)

Fosfor je v oceli nežiaduci a oxiduje sa na  $P_2O_5$ 

$$2P + \frac{5}{2}O_2 \longrightarrow P_2O_5 \tag{3.4}$$

Síra patrí medzi škodlivé prvky a prechádza do trosky vo forme CaS na základe reakcie CaO

$$CaO + MnS \longrightarrow CaS + MnO$$
 (3.5)

pričom MnS vzniká podľa reakcie

$$Mn + S \longrightarrow MnS$$
 (3.6)

a síra taktiež odchádza aj vo forme plynu ako  $\mathrm{SO}_2$ 

$$S + O_2 \longrightarrow SO_2$$
 (3.7)

Kremík ma vysokú afinitu ku kyslíku, čiže sa ľahko oxiduje pričom vzniká SiO<sub>2</sub>

$$Si + O_2 \longrightarrow SiO_2$$
 (3.8)

Potrebné je taktiež uvažovať aj straty železa vo forme FeO a Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

$$Fe + \frac{1}{2}O_2 \longrightarrow FeO$$
 (3.9)

$$2 \operatorname{Fe} + \frac{3}{2} \operatorname{O}_2 \longrightarrow \operatorname{Fe}_2 \operatorname{O}_3 \tag{3.10}$$

ktoré prechádzajú do trosky, resp.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  odchádza v konvertorovom prachu. Kvapky kovového železa sa nachádzajú aj v troske (Obr. 30).

Vzniknutý SiO2 (29) prechádza do trosky ako 2 CaO·SiO<sub>2</sub> podľa rovnice

$$SiO_2 + 2 CaO \longrightarrow 2 CaO \cdot SiO_2$$
 (3.11)

a obdobne P2O5 (4) prechádza do trosky ako 3CaO.P2O5 podľa rovnice

$$P_2O_5 + 3 CaO = 3 CaO \cdot P_2O_5$$
 (3.12)

### Literatúra

[1] Turkdogan, E. T. [1996]. Fundamentals of Steelmaking, The Institute of Materials, London.

- [2] voestalpine AG [2012]. 40 Years of LD, Unprinted sources holdings 26, voestalpine AG, Corporate Communication, Documentation Center. p. 26.
  URL: https://www.voestalpine.com/group/static/sites/group/.downloads/en/press/2012-broschuere-the-linz-donawitz-process.pdf
- [3] Wang, X., Han, M. and Wang, J. [2010]. Applying input variables selection technique on input weighted support vector machine modeling for BOF endpoint prediction, Engineering Applications of Artificial Intelligence 23(6): 1012–1018.
  URL: http://dx.doi.org/10.1016/j.engappai.2009.12.007