#### 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	4
2	Procesy v kyslíkovom konvertore	7
3	Riadenie procesov v kyslíkovom konvertore	11

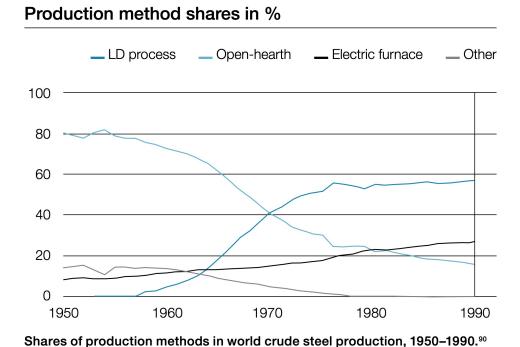
# Zoznam obrázkov

1 - 1	Podiel výrobných metód ocele v percentách [4]	4
1 - 2	Výroba ocele v konvertore fúkaním kyslíka zhora (LD/BOF) [3]. $$ .	5
1 - 3	Výroba ocele v konvertore fúkaním kyslíka zdola (Q-BOP) [3]. $$	5
1 - 4	Výroba ocele procesom BOF a Q-BOP v LD konvertore s kombi-	
	novaným typom fúkania.	6
2 - 1	Znázornenie elementárnych procesov v LD konvertore	8
2 - 2	Zmeny v zložení kovov a trosky počas výroby ocele v LD/BOF	
	procesom pri 300t taveniny [3]	9
2 - 3	Chemické a tepelné procesy v LD konvertore [1]	11
3 - 1	Schéma funkcionality systému automatizovaného LD procesu [3]	12

### 1 Kyslíkový konvertor

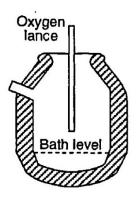
V oceliarstve nastal počas druhej polovice 20. storočia významný posun a progres vo vývoji technológií a procesov výroby ocele. Jedným z najdôležitejších milníkov bolo prvé spustenie komerčnej prevádzky výroby ocele vháňaním kyslíka do konvertora začiatkom 50. rokov minulého storočia v mestách Linz (firma 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). LD proces je vo svete široko preferovaná a efektívna metóda výroby ocele vďaka vysokej produktivite a značne nízkym výrobným nákladom [5].

Postupom času a zdokonaľovaním tohto procesu sa LD konvertory rozšírili do celého sveta a už niekoľko rokov sú najvyužívanejšou technológiou pre výrobu ocele na celom svete (až 65% podiel tejto metódy pre tavbu surovej ocele).



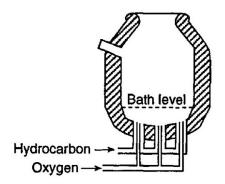
Obrázok 1–1: Podiel výrobných metód ocele v percentách [4]

Spomínaný LD proces sa v rôznych častiach sveta nazýva 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) [3].



Obrázok 1–2: Výroba ocele v konvertore fúkaním kyslíka zhora (LD/BOF) [3].

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

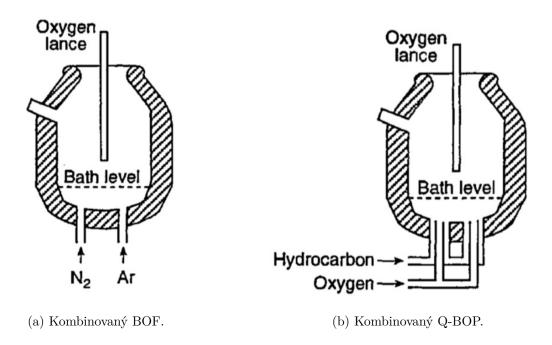


Obrázok 1–3: Výroba ocele v konvertore fúkaním kyslíka zdola (Q-BOP) [3].

V konvertore pre Q-BOP proces sa v dolnej časti nachádzajú trysky vsadené do odnímateľného dna, cez ktoré je vháňaný kyslík (O<sub>2</sub>) spolu s páleným vápnom cez prstencovú medzeru okolo centrálnej rúry sa privádza plynný uhľovodík (napr.

propán alebo metán). Po kontakte s tekutou oceľou uhľovodík disociuje na C a  $H_2$  pri absorpcii tepla. Táto endotermická reakcia potláča prehrievanie hrotu trysky exotermickou reakciou kyslíka s tekutou oceľou.

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



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

### 2 Procesy v kyslíkovom konvertore

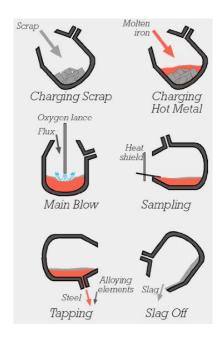
Podstatou výroby ocele v kyslíkovom konvertore je oxidácia prvkov z kovonosnej vsádzky s kyslíkom fúkaným do konvertora. Oxidy týchto prvkov prechádzajú do trosky alebo odchádzajú vo forme konvertorového plynu. LD proces sa skladá z nasledujúcich elementárnych procesov:

- 1. Vsádzanie šrotu
- 2. Nalievanie tekutého surového železa
- 3. Fúkanie kyslíka a pridávanie troskotvorných a legujúcich prísad
- 4. Meranie teploty a zloženia ocele
- 5. Odpich ocele
- 6. Odpich trosky

V moderných oceliarňach sa vyrobí cca 300t ocele v priebehu 30-40 minútového cyklu. Pre prispôsobenie akosti ocele a tvorbu trosky sa počas pochodu pridávajú rozličné prísady. Počas vsádzania a odpichu je konvertorová pec naklonená. Počas fúkania kyslíka má konvertor zvislú polohu. Zmeny polohy konvertora počas jednotlivých elementárnych procesov sú znázornené na obrázku 2-1.

V závislosti od miestnych prevádzkových podmienok, dostupnosti šrotu, vysokopecného železa a rozsahu predúpravy, je kovová vsádzka do konvertora (LD/BOF, Q-BOP) tvorená 75 až 95 % surovým železom a zvyšok je oceľový šrot. Používané druhy šrotu sú zvyčajne tie, ktoré sa vyrábajú v oceliarni: šrot z plechu, poškodené formy, plechovky a podobne [3].

Kyslík je fúkaný vysokou rýchlosťou (až do dvojnásobnej rýchlosti zvuku) na povrch kovového kúpeľa v konvertore a v oblasti povrchu sa vytvára tzv. horúce miesto, kde prúd kyslíka naráža na povrch. Oxidačné produkty sa rozpustia v troske s výnimkou oxidu uhoľnatého, ktorý prechádza vrstvou trosky a tvorí hlavnú zložku



Obrázok 2–1: Znázornenie elementárnych procesov v LD konvertore.

konvertovaného plynu. 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

$$C + \frac{1}{2}O_2 \longrightarrow CO$$
 (2.1)

$$C + O_2 \longrightarrow CO_2$$
 (2.2)

Mangán sa v konvertore oxiduje na MnO

$$\operatorname{Mn} + \frac{1}{2} \operatorname{O}_2 \longrightarrow \operatorname{MnO}$$
 (2.3)

Fosfor je v oceli nežiaduci a oxiduje sa na P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

$$2P + \frac{5}{2}O_2 \longrightarrow P_2O_5 \tag{2.4}$$

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

$$CaO + MnS \longrightarrow CaS + MnO$$
 (2.5)

pričom MnS vzniká podľa reakcie

$$Mn + S \longrightarrow MnS$$
 (2.6)

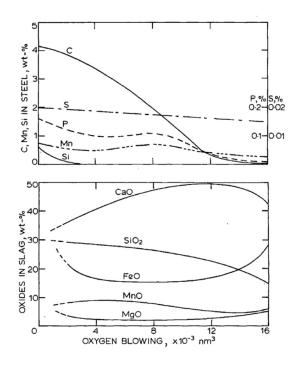
a síra taktiež odchádza aj vo forme plynu ako  $\mathrm{SO}_2$ 

$$S + O_2 \longrightarrow SO_2$$
 (2.7)

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

$$Si + O_2 \longrightarrow SiO_2$$
 (2.8)

V počiatočných fázach fúkania sa väčšina kremíka oxiduje za vzniku trosky nízkej zásaditosti - dochádza k zmene zloženia kovu a trosky, na čo poukazuje obrázok 2-2.



Obrázok 2-2: Zmeny v zložení kovov a trosky počas výroby ocele v LD/BOF procesom pri 300t taveniny [3].

Intenzívny prúd kyslíka indukuje toky tekutín (cirkuláciu) v železnom kúpeli, následne núti vysoko oxidovaný kov a roztavené oxidačné produkty z povrchu železného "kúpeľa" prenikať do vnútra kúpeľa, kde reagujú s "čerstvým" kovom s vysokým obsahom nečistôt a preto je potrebné taktiež uvažovať aj straty železa vo forme FeO a  $\rm Fe_2O_3$ 

$$Fe + \frac{1}{2}O_2 \longrightarrow FeO$$
 (2.9)

$$2 \operatorname{Fe} + \frac{3}{2} \operatorname{O}_2 \longrightarrow \operatorname{Fe}_2 \operatorname{O}_3 \tag{2.10}$$

.

Tento prúd kyslíka a plynové bubliny vznikajúce v kúpeli privádzajú časti železnej taveniny do trosky. Teplo vyvíjané pri vysoko exotermálnych oxidačných reakciách sa spotrebúva pri zahrievaní a tavení vsádzkových materiálov, zahrievaní železného kúpeľa, trosky a oxidov uhlíka, ktoré sa tvoria pri oxidácii uhlíka a čiastočne sa strácajú do okolia počas procesu fúkania.

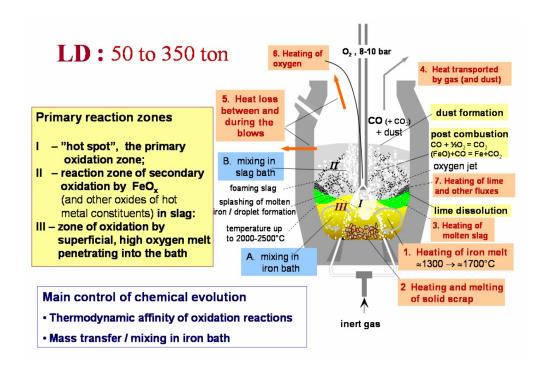
Vzniknutý SiO<sub>2</sub> prechádza do trosky ako 2 CaO·SiO<sub>2</sub> podľa rovnice

$$SiO_2 + 2 CaO \longrightarrow 2 CaO \cdot SiO_2$$
 (2.11)

a obdobne  $\mathrm{P}_2\mathrm{O}_5$  prechádza do trosky ako  $3\,\mathrm{CaO}\cdot\mathrm{P}_2\mathrm{O}_5$  podľa rovnice [2]

$$P_2O_5 + 3 CaO = 3 CaO \cdot P_2O_5.$$
 (2.12)

Cirkulácie v železnom kúpeli spôsobené prúdom kyslíka, stúpajúcimi bublinami plynu a preplachovaním inertného plynu cez spodné trubice v konvertoroch s kombinovaným typom fúkania sa transportujú minoritné zložky taveniny železa (C, Si, Ti, Mn, P, V atď.) do horných vrstiev kúpeľa [1].



Obrázok 2–3: Chemické a tepelné procesy v LD konvertore [1].

## 3 Riadenie procesov v kyslíkovom konvertore

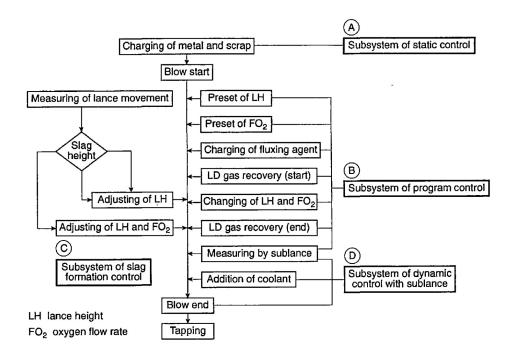
Keďže cieľom výroby ocele v kyslíkových konvertoroch je spálenie (tzv. oxidácia) nežiaducích nečistôt obsiahnutých v kovovej vsádzke, účelom tohto oxidačného procesu teda je:

- znížiť obsah uhlíka na predpísanú úroveň (z približne 4 % na menej ako 1 %, ale často nižšie),
- upraviť obsah potrebných cudzích prvkov,
- odstrániť nežiadúce nečistoty v maximálne možnej miere.

Následnou úlohou riadiaceho procesu je potom získanie predpísaných parametrov ocele, ktorá sa odpichuje z konvertora, vrátane hmotnosti, teploty a obsahu každého prvku. Na základe týchto parametrov sa rozhoduje o tom, či je roztavená oceľ prijateľná alebo nie.

Počítačom podporované výpočty vsádzky sa robia pre každú tavbu. Asi 80 percent modelu riadenia vsádzky je založený na rovnováhe tepla a materiálu, zvyšok je založený na empirických vzťahoch, ktoré sa medzi jednotlivými taviarňami líšia. Pretože každá oceliareň má svoju vlastnú formuláciu modelu riadenia vsádzky [3].

Za účelom monitorovania a riadenia procesu je možné použiť rôzne meracie systémy na poskytnutie spätnej väzby operátorovi alebo priamo existujúcemu systému na automatizované riadenie. Tieto merania môžu byť priame alebo nepriame, ako aj s časovým oneskorením alebo bez neho [6].



Obrázok 3–1: Schéma funkcionality systému automatizovaného LD procesu [3].

Existuje len niekoľko procesných premenných, ktoré môže nastavovať riadiaci systém alebo obsluha - výška trysky pre prívod fúkaného kyslíka, prietok kyslíka a prietok čistiaceho plynu. Zmeny výšky prívodnej trysky sa merajú a nastavujú ľahšie, a preto je lepšie ich používať v riadiacom systéme s uzavretou slučkou. Zmena prietoku kyslíka počas LD procesu nesmie byť väčšia ako 5%, pretože dýza je navrhnutá pre špecifický prietok [6].

#### Literatúra

[1] Jalkanen, H. [2006]. Experiences in physicochemical modelling of oxygen converter process (BOF), 2006 TMS Fall Extraction and Processing Division: Sohn International Symposium 2: 541–554.

- [2] Laciak, M., Petráš, I., Flegner, P., Durdán, M. and Tréfa, G. [2017]. Výskum nepriameho merania teploty a uhlíka v procese skujňovania, *Technical report*, Fakulta BERG Ústav riadenia a informatizácie výrobných procesov.
- [3] Turkdogan, E. T. [1996]. Fundamentals of Steelmaking, The Institute of Materials, London.
- [4] vöestalpine AG [2012]. 40 Years of LD, Unprinted sources holdings 26, vöestalpine 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
- [5] 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
- [6] Widlund, D., Medvedev, A. and Gyllenram, R. [1998]. Towards Model-Based Closed-Loop Control of the Basic Oxygen Steelmaking Process, IFAC Proceedings Volumes 31(23): 69–74.

**URL:** http://dx.doi.org/10.1016/S1474-6670(17)35858-5