기술사 제127회 제 1 교시 (시험시간: 100분)

분	재료	종목	금속제련기술사	수험	성	
야	게표	07	ㅁㅋ세인/1년시	번호	명	

※ 다음 문제 중 10문제를 선택하여 설명하시오. (각10점)

- 1. 용선예비처리법 중 KR법에 대하여 설명하시오.
- 2. 용융제런법을 설명하고, 철강과 비철금속의 용융제런법을 2가지씩 쓰시오.
- 3. 석출속도론 관점에서 패러데이 법칙(Faraday's law)을 설명하시오.
- 4. 전로에서 합금철·탈산제의 첨가시기. 첨가방법에 대하여 설명하시오.
- 5. 제선공정에서의 탈황이 제강공정에서보다 더 효율적인 이유를 설명하시오.
- 6. 습식제련에서 사용되는 침출법을 5가지만 쓰시오.
- 7. 연주주조 작업 중 재산화가 발생되는 기구를 3가지 쓰시오.
- 8. 열처리 경화능이 양호한 붕소강(Boron Steel)의 제강단계에서 붕소 첨가시 문제점과 용존 붕소함량을 안정화시키기 위한 대책을 설명하시오.
- 9. 황산아연 전해액의 중화에 의한 청정화(purification)에 대하여 설명하시오.
- 10. 진공 탈가스 처리효과에 대하여 설명하시오.
- 11. 순철의 동소변태와 자기변태의 차이점을 설명하시오.
- 12. 구리를 건식 제련할 때 매트 용련법(Matte Smelting)을 사용하는 이유를 설명하시오.
- 13. 전기로 환원기작업에서 실시하는 확산탈산법과 강제탈산법에 대하여 설명하시오.

1 - 1

<u>기술사</u>	제127회				제 2 교시	(시험시간:	<u> 100분)</u>
분 야	재료	종목	금속제련기술사	수험 번호		성 명	

※ 다음 문제 중 4문제를 선택하여 설명하시오. (각25점)

- 1. 시버트(Sieverts) 법칙을 설명하고, 이를 진공탈가스의 원리와 연계하여 설명하시오. 이때 수소와 질소는 진공탈가스법으로 효과적으로 저감되지만 산소는 진공탈가스법으로 충분히 저감할 수 없음을 설명하시오.
- 2. 아연 정련에서 침출 잔재 처리법으로 이용되는 자로사이트(Jarosite)법에 대하여 설명하시오.
- 3. 연주직송압연법의 하나인 열간직접압연법(HDR)에 대하여 설명하시오.
- 4. 막대한 CO₂ 배출산업인 제철분야에서 최근 탄소중립 기술로 관심을 모으고 있는 수 소환원제철법(Hydrogen Reduction)의 원리와 장·단점에 대하여 설명하시오.
- 5. 건식제런에서 용융제런(smelting)으로 얻어지는 스파이스(speiss)에 대하여 설명하시오.
- 6. 연속주조법에서 주편의 내부결함 중 개재물의 생성요인과 방지대책에 대하여 설명하시오.

1 - 1

기술사 제127회 제 3 교시 (시험시간: 100분) 분 재료 종목 금속제련기술사 선 명

※ 다음 문제 중 4문제를 선택하여 설명하시오. (각25점)

- 1. 고로의 구조로서 다음 각 항을 설명하시오.
 - 1)노상(Hearth)
 - 2)출선구(Tap Hole)
 - 3) 풍구대(Tuyere Zone)
 - 4)Bosh
 - 5)Shaft
- 2. 알루미나를 전해제련할 때 발생하는 양극효과(anode effect)에 대하여 설명하시오.
- 3. 진공탈가스(RH)에서 탈질소 원리에 대하여 설명하시오.
- 4. Fe-Fe₃C 상태도의 포정반응(peritectic reaction), 공정반응(eutectic reaction), 공석반응 (eutectoid reaction)을 설명하고, 이것들이 불변반응(invariant reaction)임을 증명하시오.
- 5. 금속 마그네슘의 정제공정에서 사용되는 재용융 정제법에 대하여 설명하시오.
- 6. 전기로 조업에서 탈수소에 유리한 조건을 설명하시오

1 - 1

기술사 제127회 제 4 교시 (시험시간: 100분) 분 재료 종목 금속제련기술사 변호 명

※ 다음 문제 중 4문제를 선택하여 설명하시오. (각25점)

- 1. 폐자원의 재활용과 관련하여 도시광산업(Urban mining)에 대하여 설명하시오.
- 2. 박슬래브 연주법에 대하여 설명하시오
- 3. 사염화 티타늄 환원법 중에서 Kroll법 공정에 대하여 설명하시오.
- 4. 제철용 고로 내에서의 화학반응 중 코크스(C)와 풍구 열풍(O_2)간의 Boudouard반응 ($CO_2 + C = 2CO$; 흡열반응)과 관련하여 다음 물음에 답하시오.
 - (1) (고온+저압)일 때와 (저온+고압)일 때 Boudouard반응의 진행방향과 탄소 거동변화를 설명하시오.
 - (2) 고로의 하부(고온)와 고로의 상부(저온)에서의 반응 및 hanging현상을 설명하시오.
- 5. 구리 제련에서 플래시 매트 용련법(Flash Matte Semlting)의 특징을 발열반응 관점에서 설명하시오.
- 6. 제강조업에서 탈인[P] 반응의 촉진조건을 설명하시오.

1 - 1