

Контрольні питання до лабораторного заняття №3

1. Загальна характеристика відновлення заліза з оксидів сумішшю водню і монооксиду вуглецю.
2. Тепловий ефект реакцій відновлення заліза з оксидів сумішшю водню і монооксиду вуглецю.
3. Вплив температури на відновну здатність суміші водню і монооксиду вуглецю у реакціях відновлення заліза з оксидів.
4. Вплив тиску на відновну здатність суміші водню і монооксиду вуглецю у реакціях відновлення заліза з оксидів.
5. Рівновага реакцій відновлення заліза з оксидів сумішшю водню і монооксиду вуглецю.
6. Витрата суміші водню і монооксиду вуглецю на відновлення оксидів заліза.
7. Ступінь відновлення заліза з оксидів сумішшю водню і монооксиду вуглецю.
8. Мінімальна кількість суміші водню і монооксиду вуглецю для відновлення оксидів заліза.
9. Склад рівноважних газових фаз на основі суміші H_2 та CO для відновлення оксидів заліза.
10. Парціальний тиск основних компонентів газової фази при відновленні заліза з оксидів сумішшю водню і монооксиду вуглецю.
11. Вплив кількості відновника суміші водню і монооксиду вуглецю на відношення маси відновленого металу до загальної маси шихтових матеріалів.
12. Вплив кількості відновника суміші водню і монооксиду вуглецю на умовну розрахункову ціну 1 т відновленого металу.
13. Ступінь засвоювання суміші водню і монооксиду вуглецю у реакціях відновлення заліза з оксидів воднем.
14. Вплив кількості відновника суміші водню і монооксиду вуглецю на хімічний склад відновленого металу.
15. Вплив кількості відновника суміші водню і монооксиду вуглецю на хімічний склад газової фази.