МИНИСТЕРСТВО СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

ФГБОУ ВПО «Пензенская ГСХА»

В.А. Вихрева, О.В. Марковцева

ОКИСЛИТЕЛЬНО-ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ РЕАКЦИИ

Методические указания

Пенза 2014

•

УДК 54(075) ББК 24(я7) В 54

Печатается по решению методической комиссии агрономического факультета от 20 января 2014, протокол № 7, и технологического факультета от 17.02.2014 г., протокол № 8 .

Рецензент – доктор технических наук, профессор ПГУ Ю.П. Перелыгин

Вихрева, В.А.

В 54 Окислительно-восстановительные реакции: методические указания / В.А. Вихрева, О.В. Марковцева. – Пенза: РИО ПГСХА, 2014. – 42 с.

Методические указания содержат понятие о степени окисления; сведения об окислителях и восстановителях, в том числе примеры их наиболее часто встречающихся представителей; о типах окислительно-восстановительных реакций и правилах подбора стехиометрических коэффициентов в уравнениях этих реакций: факторах, влияющих на направление протекания окислительно-восстановительных реакций; о практическом значении окислительно-восстановительных процессов в окружающем мире. Все приведенные окислительно-восстановительные превращения сопровождаются уравнениями химических реакций. Приведены упражнения, задачи, методические указания к их выполнению.

Методические указания могут быть рекомендованы для студентов, обучающихся по направлениям подготовки: 35.03.04 — Агрономия, 35.03.03 — Агрохимия и агропочвоведение, 35.03.01 — Лесное дело, 35.03.07 — Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции, 36.03.02 — Зоотехния.

© ФГБОУ ВПО «Пензенская ГСХА», 2014

Ä

© В.А. Вихрева, О.В. Марковцева, 2014

• • •

СОДЕРЖАНИЕ

Предисловие	3
1 Степень окисления, валентность	
и валентная возможность атома	4
2 Окислительно-восстановительные реакции	9
3 Окислители и восстановители	
4 Составление уравнений	
окислительно-восстановительных реакций	15
4.1 Метод электронного баланса	15
4.2 Ионно-электронный метод (метод полуреакции)	19
5 Классификация окислительно-восстановительных реакций	27
5.1 Межмолекулярные	
окислительно-восстановительные реакции	27
5.2 Реакции диспропорционирования	
(самоокисления-самовосстановления)	27
5.3 Реакция внутримолекулярного	
окисления-восстановления	27
6 Эквивалент окислителя и восстановителя	28
7 Электролиз	29
7.1 Электролиз расплавов солей	30
7.2. Электролиз водных растворов электролитов	
7.3 Коррозия металлов	35
8 Круговорот азота в природе	
как окислительно-восстановительный процесс	38
Список литературы	
Солержание	42