

Օ. Բ. ԳԱСПԱՐՅԱՆ

О ТЕХНИКЕ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЛЕГКОРАСТВОРИМОГО ФОСФОРА И КАЛИЯ ПО ЭГНЕРУ-РИМУ

Метод Эгнера-Рима для определения легкорастворимых или подвижных соединений фосфора и калия в почвах считается универсальным [1].

Согласно работам немецких исследователей, вытяжка лактатным буферным раствором дает результаты, хорошо совпадающие с данными полевых опытов. В 1939 г. на международном съезде почвоведов этот метод был рекомендован для широкого применения [2]. В настоящее время метод Эгнера-Рима в различных модификациях применяют в Германии, Польше, Чехословакии и других странах. По предложению проф. Д. Л. Аскинази в течение трех лет (1957—1960) Лабораторией агрохимии АН Арм. ССР были проведены анализы более чем 1000 образцов почв по методу Эгнера-Рима. Несмотря на то, что метод дает удовлетворительные результаты, его производительность, при массовых исследованиях, не так высока, как отмечено авторами метода.

Техника выполнения анализа по Эгнеру-Риму следующая: температура извлекаемого лактатного буфера при 1,5-часовом взбалтывании должна быть от 20° до 21°C. Определение фосфора и калия в полученном фильтрате производится не позднее 3—4 часов после получения вытяжки [1].

При проведении анализов параллельно изучались следующие вопросы:

а) влияние времени взбалтывания: испытывалось взбалтывание в течение 30 м, 1 часа и 1,5 часов. В полученным фильтрате определяли Р₂O₅ колориметрически по Труогу-Майеру [1], с помощью ФЭК-М, калий — пламенным спектрофотометром*. Полученные данные показывают, что продолжительность взбалтывания не влияет на количество извлекаемого фосфора и калия;

б) влияние температуры лактатного буферного раствора для экстрагирования: учитывая то обстоятельство, что температура в лаборатории обычно колеблется в пределах 17°—26°C, а летом еще шире, очень важно проверить, насколько эти колебания влияют на точность анализа. Эти данные приведены в табл. 1 и 2 и показывают, что эта разница составляет в среднем ±2 мг Р₂O₅ на 100 г почвы. При массовых анализах изменение температуры в пределах ±3° не имеет существенного значения;

* В выполнении анализов участвовали химики О. В. Григорян и Л. Б. Мхитарян.

Таблица 1

Определение легкорастворимого фосфора по лактатному буферу
(в мг Р₂O₅ на 100 г сухой почвы)

Тип почвы	День произ- ведения анализа	Время взбалтывания (в часах)								
		1,5			1,0			0,5		
		Temperatura вытяжки во время взбалтывания (С°)								
		17	20	23	17	20	23	17	20	23
Бурая, бескарбонатная	Первый	33,0	33,0	33,0	33,0	32,0	33,0	32,7	32,8	33,0
	Второй	33,0	33,0	33,0	32,7	32,8	33,0	33,0	32,0	32,8
Бурая, карбонатная	Первый	68,0	68,0	69,0	68,0	68,0	69,0	66,0	68,0	69,0
	Второй	68,0	69,0	69,0	66,0	68,0	68,0	68,0	69,0	69,0
Каштановая, слабо кар- бонатная	Первый	52,0	51,0	53,0	52,0	51,0	53,0	52,0	53,0	53,0
	Второй	52,0	52,0	53,0	51,0	52,0	53,0	52,0	53,0	53,0
Каштановая, карбонат- ная	Первый	13,0	13,0	13,0	13,0	13,0	13,0	13,0	12,5	13,0
	Второй	13,0	12,5	13,0	13,0	13,0	13,0	13,0	13,0	12,5
Чернозем, выщелочен- ный	Первый	2,8	2,8	2,8	2,8	2,8	2,8	2,8	2,8	3,0
	Второй	2,8	2,8	2,8	2,8	2,8	2,8	3,0	2,8	2,8
Каштановый чернозем	Первый	16,5	17,0	18,0	17,0	17,5	18,0	18,5	19,0	18,5
	Второй	17,0	17,0	18,0	18,0	19,0	19,0	18,5	18,5	19,0

Таблица 2

Определение легкорастворимого калия по лактатному буферу
(в мг К₂О на 100 г сухой почвы)

Тип почвы	День произ- ведения анализа	Время взбалтывания (в часах)								
		1,5			1,0			0,5		
		Temperatura вытяжки во время взбалтывания (С°)								
		17	20	23	17	20	23	17	20	23
Бурая, бескарбонатная	Первый	68,0	69,0	68,5	68,0	69,0	68,0	68,0	68,0	69
	Второй	68,0	68,0	69,0	67,5	68,0	68,0	67,0	68,0	68,0
Бурая, карбонатная	Первый	18,0	17,5	18,0	18,0	18,0	19,0	17,5	18,0	17,0
	Второй	18,0	17,5	19,0	18,0	19,0	18,5	18,0	18,5	18,0
Каштановая, слабо кар- бонатная	Первый	65,0	66,0	68,0	68,0	67,0	68,0	64,0	68,0	68,0
	Второй	64,0	66,0	68,0	64,0	65,0	66,0	68,0	67,0	68,0
Каштановая, карбонат- ная	Первый	22,0	22,0	23,0	22,0	21,0	23,0	21,0	23,0	23,0
	Второй	22,0	21,5	24,0	21,0	23,0	22,0	23,0	23,0	22,0
Чернозем, выщелочен- ный	Первый	34,0	34,0	35,0	35,0	34,0	35,0	35,0	36,0	36,0
	Второй	33,0	34,0	36,0	34,0	35,0	34,0	34,0	33,0	36,0
Каштановый чернозем	Первый	120,0	120,0	123,0	122,0	122,0	120,0	121,0	120,0	123,0
	Второй	121,0	120,0	122,0	120,0	123,0	122,0	123,0	122,0	122,0

в) устойчивость полученного фильтрата для определения в нем P_2O_5 и K_2O . По методике анализ вытяжки после фильтрования нужно проводить не позднее 3—4 часов. Поэтому мы определяли Р и К в день получения фильтрата и через день (в присутствии 1—2 капель ксиола) при комнатной температуре.

Сравнительные данные, приведенные в табл. 1 и 2, показывают, что анализ фильтрата можно проводить на следующий день.

Таким образом, при определении легкорастворимого P_2O_5 и K_2O с помощью лактатного буфера Эгнера-Рима в технике выполнения анализа целесообразно провести следующие изменения, которые не влияют на точность анализа, однако значительно повышают его производительность.

а) Для экстрагирования достаточно 30-минутное взбалтывание.

б) Определение P_2O_5 и K_2O в полученном фильтрате проводится на следующий день в присутствии ксиола при комнатной температуре.

в) При отклонении температуры вытяжки от рекомендованной нормы в 20—21°C на 2—3 градуса в ту или иную сторону получаются практически одинаковые результаты.

О. В. ФАСИЧЕВСКАЯ

ԸՆՏ ԷԳՆԵՐ-ՌԻՄԻ ԴՅՈՒՐԱԼՈՒԾ ՖՈՍՖՈՐԻ ԵՎ ԿԱԼՊՈՒՄԻ ՈՐՈՇՄԱՆ ՏԵԽՆԻԿԱՅԻ ՄԱՍԻՆ

Ա մ ֆ ա փ ու մ

Դյուրալուծ ֆոսֆորաթթվի և կալիումի որոշումը կաթնաթթվական կալցիումի բուֆերային խառնուրդով, համարվում է դասական մեթոդներից մեկը:

Սակայն անալիզի կատարման տեխնիկան սովորական կահավորվածության լարուածորիաներում ազգում է անալիզի արտադրողականության վրա:

Մեթոդը կիրառելով Հայաստանի տարրեր հողատիպերի մեջ դյուրալուծ ֆոսֆորի և կալիումի որոշման համար, մեր կողմից կատարվել են հետևյալ պարզեցումները՝

1. Հողի էքստրակցիոն բուֆերային խառնուրդով կարելի է կատարել 30 ր.:
2. Բուֆերային խառնուրդի չերմաստիճանի փոփոխականությունը 2—3°C մեջ ազգում հողում դյուրալուծ ֆոսֆորով և կալիումով ապահովվածության շկալայի վրա:
3. Ստացված քաշվածքում ֆոսֆորի և կալիումի որոշումը կարելի է կատարել հաջորդ օրը, լուծույթը պահելով սենյակի ջերմաստիճանում՝ 2—3 կամ թիվ քսիլոլի ներկայությամբ:

Լ Ի Տ Ե Ր Ա Տ Ո Ր Ա

1. Агрономические методы исследования почв. М., Изд. АН СССР, 1960.
2. Митчелл Э. А. Почвоведение. М., ИЛ, 1957.
3. Залиева Н. В. Сравнение некоторых методов определения подвижной P_2O_5 в карбонатных почвах. Тезисы докладов и план работ III Закавказ. совещания агроном., 1960.
4. Пискарев А. Н. К методике определения подвижных фосфатов в почве Молдавии. Бюллетень научно-технической информации, Кишинев, 1958, № 3.