

۹/۴

مجموعه زمین زنجانی

۱۴۰۵ / ۱ / ۲۷

موضوع و مسافت کود های بی بی در زیرغذا کودک

مقدمه: کود های بی بی در ابتدا تا با استفاده از کود ها به خاک نیتروژن مورد نیاز گیاه را اضافه می کنند

و پارامتر های انتخاب کود این ها هستند: ۱) قیمت مواد اولیه لازم برای کود ۲) آسانی ابتکار کردن و حمل و نقل و استفاده

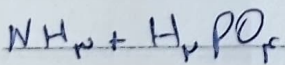
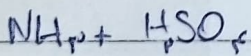
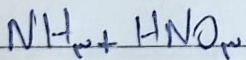
۳) در هر چیزی عنصر مورد نظر ۴) مناسب بودن ترکیب از لحاظ انحلال پذیری در آب یا اسول جذب برای گیاهان

و ترکیبات مسطح آن  $\leftarrow \text{NH}_3$  ،  $\text{NH}_4\text{NO}_3$  ،  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  ،  $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$

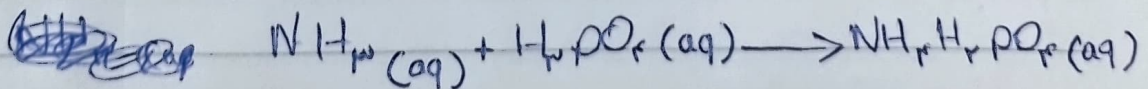
۵)  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$  هست

مسئله مورد نیاز: هاون پوتون / هستر ملیت ، این و  $\text{NH}_3$  ،  $\text{HNO}_3$  ،  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ،  $\text{H}_3\text{PO}_4$

نحوه آزمایش و هستر را روی ما درجه تنظیم می کنند



نتیجه گیری آزمایش و





Contents

Parts Library

Chemicals

Metals

Acids

Sulfuric acid

Hydrochloric acid

Nitric acid

Phosphoric acid

Ethanoic acid

Alkalis

Oxides

Halides

Sulfides

Carbonates

Nitrates

Sulfates

Miscellaneous Salts

Miscellaneous

Gases

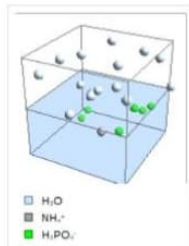
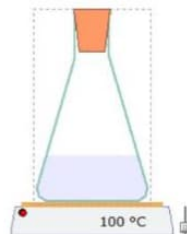
Equipment

Glassware

Indicators

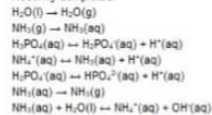
Presentation

m



## Reactions

Recently completed:



## In solution

	Conc.(mol L <sup>-1</sup> )	Moles
$\text{NH}_4^+(\text{aq})$	0.499	0.050
$\text{H}_2\text{PO}_4^-(\text{aq})$	0.497	0.050
$\text{H}_3\text{PO}_4(\text{aq})$	0.003	0.000

## Liquids

	Volume(cm <sup>3</sup> )	Mass(g)	Temperature(°C)
$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	99.903	99.903	99.188

## Gases

	Volume(%)	Volume(cm <sup>3</sup> )
$\text{H}_2\text{O}(\text{g})$	99.803	166.613
$\text{NH}_3(\text{g})$	0.197	0.329

## Physical Properties

Temperature(°C)	pH	Volume(cm <sup>3</sup> )	Mass(g)
99.188	4.418	99.903	105.746

Properties

+ Scene 1 Scene 2 Scene 3 &lt;



## Contents

## Parts Library

## Chemicals

## Metals

## Acids

Sulfuric acid

Hydrochloric acid

Nitric acid

Phosphoric acid

Ethanoic acid

## Alkalis

## Oxides

## Halides

## Sulfides

## Carbonates

## Nitrates

## Sulfates

## Miscellaneous Salts

## Miscellaneous

## Gases

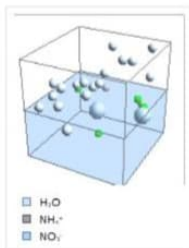
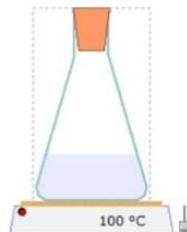
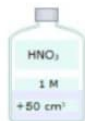
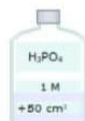
## Equipment

## Glassware

## Indicators

## Presentation

m



## Reactions

Recently completed:



## In solution

	Conc.(mol L <sup>-1</sup> )	Moles
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> (aq)	0.500	0.050
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> (aq)	0.498	0.050
H <sup>+</sup> (aq)	0.002	0.000

## Liquids

	Volume(cm <sup>3</sup> )	Mass(g)	Temperature(°C)
H <sub>2</sub> O(l)	99.903	99.903	99.213

## Gases

	Volume(%)	Volume(cm <sup>3</sup> )
H <sub>2</sub> O(g)	99.845	166.682
NH <sub>3</sub> (g)	0.155	0.259

## Physical Properties

Temperature(°C)	pH	Volume(cm <sup>3</sup> )	Mass(g)
99.213	2.618	99.903	103.997



## Contents

## Parts Library

## Chemicals

## Metals

## Acids

Sulfuric acid

Hydrochloric acid

Nitric acid

Phosphoric acid

Ethanoic acid

## Alkalis

## Oxides

## Halides

## Sulfides

## Carbonates

## Nitrates

## Sulfates

## Miscellaneous Salts

## Miscellaneous

## Gases

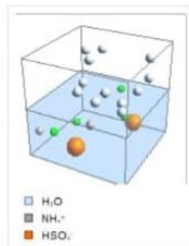
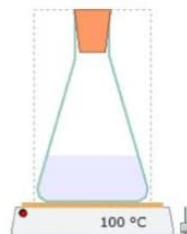
## Equipment

## Glassware

## Indicators

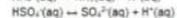
## Presentation

m



## Reactions

Recently completed:



## In solution

	Conc.(mol L <sup>-1</sup> )	Moles
$\text{NH}_4^+(\text{aq})$	0.498	0.050
$\text{HSO}_4^-(\text{aq})$	0.435	0.043
$\text{H}^+(\text{aq})$	0.068	0.007
$\text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$	0.065	0.007

## Liquids

	Volume(cm <sup>3</sup> )	Mass(g)	Temperature(°C)
$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	99.903	99.903	99.183

## Gases

	Volume(%)	Volume(cm <sup>3</sup> )
$\text{H}_2\text{O}(\text{g})$	99.871	166.725
$\text{NH}_3(\text{g})$	0.129	0.216

## Physical Properties

	Temperature(°C)	pH	Volume(cm <sup>3</sup> )	Mass(g)
	99.183	1.169	99.903	105.750