Name	Centre/Index No			
Signature				

545/3 CHEMISTRY PRACTICAL Paper 3 July/August 2024 2 Hours



TORORO ARCHDIOCESE EXAMINATION BOARD

Uganda Certificate of Education MOCK EXAMINATIONS 2024 CHEMISTRY PRACTICAL

PAPER 3

2 Hours

INSTRUCTIONS TO CANDIDATES

This paper consists of one compulsory examination item. Answers to the item are to be written in the spaces provided in the booklet. Use blue or black ink.

All working must be clearly shown. Graph paper will be provided.

Mathematical tables and silent non-programmable scientific calculators may be used.

You are not allowed to use reference books (i.e text books, books on qualitative analysis etc)

Candidates are advised to carefully read the item, make sure they have all the apparatus and chemicals they may need and then plan appropriately before starting.

Turn Over

1

Item 1

produced when metals react with dilute acids according to the word equation; hydrogen gas to the oil in the presence of palladium catalyst. Hydrogen gas can be turning it to margarine. producing cooking oil. One of its factories would like to add value to the oil by Lira District is leading producer of simsim and sun flower which is used for To achieve this, a chemist has advised them to add

metal + acid \longrightarrow salt + hydrogen + heat

hydrogen gas very fast so that they try this out. Factory workers are wondering which of these metals can produce The metals available are A,B and C which are more reactive than hydrogen. for them

sulphuric acid. You are provided with the metals A,B and C and solution BA1 which is dilute

Task

As a learner of chemistry;

to produce nydrogen gas very fast.	BA1 to determine a suitable metal which can be used by the factory workers	Design an experiment you will carry out on metals A,B and C using solution

•							-		
	:		:	•	•				
:	:	:	•			:	:	:	
•				:	:		•		
;		:	:	•	•		:	:	
2	•	•	-	:	:	:	•	•	
		:	:	:	•		:	:	
:		•		:	:			•	- 5
		:	:	:	•		:		
:	2	•	•			:	•	•	
•				:	•		:	:	
:	:	-	•	-	:	:	:	•	
:	•		:	:	:	•			
	:	:	•	•	:	:	•	•	
:	:		-	:	:	•		:	
		:		•		:	:	•	
:	:	•	•		:		•	:	:
•			-		•	:		•	
:	:	:			:	2	•	:	
:	•		:	:	•		:	:	•
		•	•	•			•		
:	•		:	:	•			:	•
•	-	:	•			:	•		:
:	:	•		:	:	•		:	
•		:	:	•	:	:	•		:
:		•		:	:	•	:	:	
:	•			•		:		•	
		:	•	:	:	•		:	
:	:		:	:		:	:	•	
•	-	:	:		:	:	•		:
:		•	:	:	•	;		•	
:		:	:	•	:	:	•		:
	:	•		:	•	:	:	•	
:	•		:	•		:	•		:
		:	•	:		•	:	:	•
:			:	•		:	•		:
•		:	•	:	:	•		:	
	:	•	:	:	•	:	:	•	:
	•	:	:		:	•	;	:	
•	:			:	•		:	•	:
:			:	•		:	•	:	•
•		:	•	:	:	•	:	•	:
	:	•	:	:	•	:	•		:
:		:	•			•			
	:	•	:	:	•	:			
:	•		-		:	•	:	:	
•		:		:	•		:		:
	:	•		•			•	:	
:	•		•		:			•	
		•		:	•	:	•		•
	2		:		:	•		:	
:		7		:	•	:	:		:
•	•		:	•		•		:	
:		:	•	:	•		:		:
•	:					:	:	:	
:	•		:		:	:	:	•	:
				:		:	•		•
•		•	:		:	•	:	•	:
:	•	:	•	:	•	:	•		•
•		•	:	•		•		:	:
:	•	:	•		•		•	:	
•		•	:	•	:	:	:	:	:
		:	2	:	•		:	:	•
:	•	:		:		:		:	
	:		1		:		:		:
:	•	:		:	•	:		:	:
	:				:		:		•
:			•	:		:		:	:
:	•		:		:	•			•
•	:			:	•	:		•	:
:			:	•	:	•			•
•			:			:			:
				:	:	•	:		•
	-				:	:	•	:	
			•						:
				•	•		•		
								•	

		4
our findings.		
Carry out the experiment and record your findings.		
at the experime		
(ii) Carry of		
•	,	



(iii) Use your results to come up with the most suitable metal for producing hydrogen gas very fast by the factory workers.	
---	--

EN