REVISION TEST BASED ON FOCUS AREA. CHEMISTRY: UNIT.3
ANSWER KEY

1. It is given an incomplete chemical equation. Identify the substance ‘A’. 1
$2Na + H_2O \rightarrow 2NaOH$ + ...A ....
Ans. H_2 (hydrogen)
പൂർത്തീകരിക്കാത്ത ഒരുരാസസമവാക്യം തന്നിരിക്കുന്നു. ഇതിലെ 'A' എന്ന പദാർത്ഥമേത്?
$Na + H_2O \rightarrow NaOH$ + ...A ....
ഉത്തരം. H_2 (ഹൈഡ്രജൻ)

2. Name the non metal included in the reactivity series. 1
Ans. Hydrogen.
ക്രിയാശീലശ്രേണിയിൽ ഉൾപ്പെടുത്തിയിരിക്കുന്ന അലോഹമേത്?
ഉത്തരം. ഹൈഡ്രജൻ

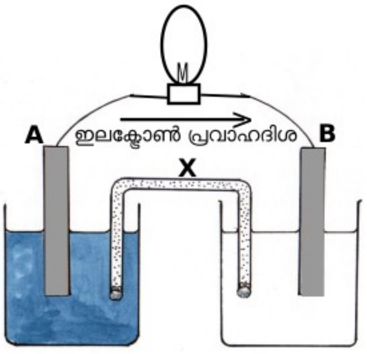
3. Anode of Galvanic cell is .... (positive/negative) 1
Ans. Negative.
ഗാൽവനിക്സെല്ലിലെ ആനോഡ് .... ആണ്. (പോസിറ്റീവ്/നെഗറ്റീവ്)
ഉത്തരം.നെഗറ്റീവ്

4. A part of reactivity series is given. Find two metals that can be displaced by aluminium from their salt solution. 1

കാൽസ്യം	Ca
മഗ്നീഷ്യം	Mg
അലൂമിനിയം	Al
സിങ്ക്	Zn
അയൺ	Fe

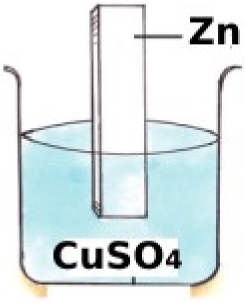
Ans. Zn&Fe [Because these are the metals which are less reactive than Aluminium]
ക്രിയാശീലശ്രേണിയുടെ ഒരു ഭാഗം തന്നിരിക്കുന്നു. ഇതിൽനിന്നും അലൂമിനിയത്തിന് ആദേശം ചെയ്യാൻ കഴിയുന്ന രണ്ട് ലോഹങ്ങളുടെ പേരെഴുതുക.
ഉത്തരം.Zn&Fe [ഇവയാണ് അലൂമിനിയത്തേക്കാൾ ക്രിയാശിലം കുറഞ്ഞലോഹങ്ങൾ]

5. It is given a chemical cell. 2
a.Find the Anode and Cathode of the cell. Justify your answer.
b. What is marked as ‘X’ in this arrangement? What is its function?



Ans.a. A: Anode, B: Cathode. Because electron flow is from A to B.
b. X: Salt bridge. It helps to maintain continuous current flow.
ഒരു രാസസെൽ നൽകിയിരിക്കുന്നു.
a. ഈ സെല്ലിന്റെ ആനോഡും കാഥോഡും കണ്ടെത്തുക. നിങ്ങളുടെ ഉത്തരം സാധൂകരിക്കുക.
b. ഈ ക്രമീകരണത്തിൽ X അടയാളപ്പെടുത്തിയിരിക്കുന്ന ഭാഗമേത്? ഇതിന്റെ ആവശ്യകതയെന്ത്?
ഉത്തരം.a. A: ആനോഡ്, B: കാഥോഡ്. കാരണം ഇതിലെ ഇലക്ട്രോൺ പ്രവാഹം A യിൽനിന്നും B യിലേക്കാണ്.

6. When a zinc rod is dipped a copper sulphate solution as shown, copper will be deposited on the zinc rod. 2
a. Name the reaction.
b. Write down the equation of oxidation reaction takes place here.
c. If the rod is silver(Ag) instead of Zn, will there be such reaction? Why?

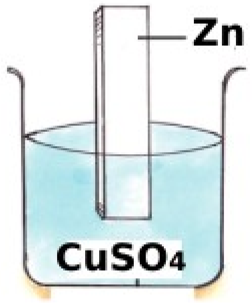


Ans.a. Displacement reaction.
b. $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e$
c. No. Because silver (Ag) is less reactive than copper.

Ebrahim Vathimattom.Ph:9495676772

ചിത്രത്തിലേതുപോലെ ഒരു സിങ്ക് ദണ്ഡ് കോപ്പർസൾഫേറ്റ് ലായനിയിൽ

മുക്കിവക്കുമ്പോൾ അതിൽ കോപ്പർ നിക്ഷേപിക്കപ്പെടുന്നു.



a. ഈ രാസപ്രവർത്തനത്തിന്റെ പേരെഴുതുക.

b. ഇവിടെ നടക്കുന്ന ഓക്സീകരണപ്രവർത്തനത്തിന്റെ സമവാക്യമെഴുതുക.

c. ഈ ക്രമീകരണത്തിലെ സിങ്കിനുപകരം സിൽവർ ഉപയോഗിച്ചിരുന്നുവെങ്കിൽ ഈ രാസപ്രവർത്തനം നടക്കുമോ? എന്തുകൊണ്ട്?

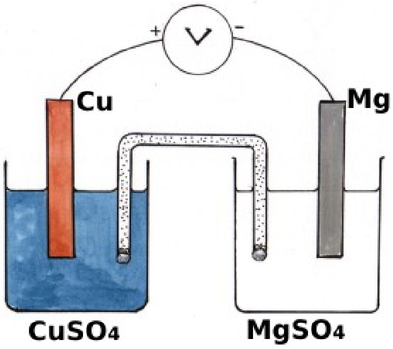
ഉത്തരം.a. ആദേശരാസപ്രവർത്തനം.

b. $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e$

c. ഇല്ല. കാരണം സിൽവറിന് (Ag) കോപ്പറിനേക്കാൾ ക്രിയാശീലം കുറവാണ്.

7. See the figure. 2

a. What is known as this arrangement?
b. Identify the anode and cathode.
c. Write down the equation of the reaction takes place at the anode.
d. Give the equation of redox reaction.



Ans.a. Galvanic cell/Voltacell.
b. Mg: Anode Cu: Cathode.
[Because Mg is more reactive than Cu]
c. $Mg \rightarrow Mg^{2+} + 2e$
d. $Mg + Cu^{2+} \rightarrow Mg^{2+} + Cu$

ചിത്രം കാണുക. a. ഈ ക്രമീകരണം എന്തുപേരിലാണ് അറിയപ്പെടുന്നത്?

b. ഇതിലെ ആനോഡേത്? കാഥോഡേത്?

c. ആനോഡിൽ നടക്കുന്ന രാസപ്രവർത്തനസമവാക്യമെഴുതുക.

d. ഇതിൽനടക്കുന്ന റിഡോക്സ് റിയാക്ഷന്റെ സമവാക്യമെഴുതുക.

ഉത്തരം.a.ഗാൽനനിക് സെൽ/ വോൾട്ടാസെൽ.

b. Mg: ആനോഡ് Cu: കാഥോഡ്

[കാരണം മെഗ്നീഷ്യത്തിന് പോപ്പറിനേക്കാൾ ക്രിയാശീലം കൂടുതലാണ്]

c. $Mg \rightarrow Mg^{2+} + 2e$

d. $Mg + Cu^{2+} \rightarrow Mg^{2+} + Cu$