

NAME OF THE STUDENT: _____ Roll No: _____

MAX.MARKS:25

Time:45min

I) క్రింది ప్రశ్నలకు జవాబులు రాయుము

4X1=4M

1. p^H స్కేల్ అనగానేమి
2. విలీన ప్రక్రియ లో అయాన్ల గాఢత పెరుగుతాయా? తగ్గుతాయా?
3. తటస్థీకరణము అనగానేమి
4. సోడియం కార్బోనేట్ లో ఎన్ని నీటి అణువులు ఉంటాయి

II) క్రింది ప్రశ్నలకు జవాబులు రాయుము

5X2=10M

5. నిత్యజీవితంలో కాల్షియం సల్ఫేట్ హెమి హైడ్రేట్ యొక్క ఏవైనా రెండు ఉపయోగాలు రాయుము
6. సోడియం కార్బోనేట్ కు ఆమ్లం కలిపినప్పుడు వాయువు విడుదల అవటం గమనించిన రాజుకు ఎలాంటి ప్రశ్నలు ఉత్పన్నమవుతాయో వాటిని రాయుము

7. పట్టికను పూరింపుము (తటస్థీకరణ ఆధారంగా)

ఆమ్లము/ క్షారము	NaOH	KOH	H ₂ O
HCl			
H ₂ SO ₄			

8. ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్ ను తడిలేని గాలి సోకని పాత్రలో నిల్వ చేస్తారు. ఎందుకు?
9. శుద్ధ జలం విద్యుత్ వాహకత ను ఎందుకు ప్రదర్శించదు

III) క్రింది ప్రశ్నలకు జవాబులు రాయుము

2X4=8M

10. లవణాల యొక్క స్పటిక జలం అంటే ఏమిటి దీనిని ఒక కృత్యం ద్వారా వివరింపుము

(లేక)

సోడియం కార్బోనేట్ లు సోడియం హైడ్రోజన్ కార్బోనేట్ లు ఆమ్లాలతో చర్య జరిపి కార్బన్ డయాక్సైడ్ విడుదల చేస్తాయి అని నిరూపించండి

11. క్రింది పట్టికను పరిశీలించి ప్రశ్నలకు జవాబులు రాయండి

p^H	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
పదార్థం	A					C		E		B				D	

- a) ఏ పదార్థం బలమైన క్షారం మరియు బలహీనమైన ఆమ్లము
- b) ఏ పదార్థము ఫినాఫ్తాలిన్ ద్రావణంతో పింకు రంగును ఇచ్చును
- c) ఏ పదార్థము మిథైల్ ఆరంజి ద్రావణంతో రంగును ఇచ్చును
- d) ఏ పదార్థం ఫినాఫ్తాలిన్ మరియు మిథైల్ ద్రావణాలతో చర్య జరపదు

(లేక)

నీటి లో కరిగిన ఆమ్ల ద్రావణము విద్యుత్తు వాహకత ను కలిగి ఉంటుందని చూపి ప్రయోగ పటమును గీయండి

IV) కింది ఖాళీలను పూరింపుము

6X1/2=3M

12. ఆమ్లాన్ని లేదా రాన్ని నీటి లో కలిపే ప్రక్రియ _____
13. క్లోరిన్ వాయువు _____ తయారీలో ఉపయోగపడుతుంది
14. p^H విలువ _____ కంటే తక్కువ అయితే దంతక్షయం ప్రారంభమవుతుంది
15. ఆమ్లము + లోహము \rightarrow లవణము + _____
16. అలోహ ఆక్సైడ్లు స్వభావం _____
17. $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ ఫార్ములా కలిగినది _____