<u>రసాయన సమీకరణాలు</u>

1. పొడిసున్నానికి నీటిని కలపడం ద్వారా తడి సున్నం ఏర్పడడం .... మార్పు.

2. సున్నపురాయిని వేడి చేసినపుడు పొడిసున్నంతో పాటు కార్బన్ డై ఆక్సైడ్ వాయువు విడుదల అయ్యే చర్య ....

3. ఒక పరీక్ష నాళికలో కొన్ని జింకు ముక్కలు తీసుకొని కొద్దిగా హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లాన్ని కలిపినపుడు ఉష్ణం ....

4. $Na2SO4 + BaCl2 \longrightarrow BaSO4 + 2NaCl$ రసాయన సమీకరణంలో క్రియాజనకాలు ....

5. $Zn + CuCl2 \longrightarrow ZnCl2 + Cu$ కం వద రావం ....

6. మెగ్నీషియం బ్రోమైడ్ యొక్క ఫార్ములా యూనిట్ ....

క్రింది రసాయన సమీకరణాలను తుల్యం చేసి గుణకాలు రాయండి.

7. $CaO + H2O \longrightarrow Ca(OH)2$

8. $H2 + O2 \longrightarrow H2O$

9. $CaCO3 \longrightarrow CaO + CO2$

10. $Mg + O2 \longrightarrow MgO$

11. $Zn + HCl \longrightarrow ZnCl2 + H2$

12. $Ca(OH)2 + HNO3 \longrightarrow CaNO3 + H2O$

13. కాల్షియం హైడ్రాక్సైడ్ + నైట్రికామ్లం ల రసాయన చర్యను రాసి తుల్యం చేయండి.

....

14. రసాయన చర్యలో సాధారణంగా ఉత్ప్రేరకాన్ని సూచించే స్థానం ....

15. 0.5 మోల్ ల హైడ్రోజన్ వాయువు ద్రవ్యరాశి ....

16. 1 మోల్ పదార్థంలోని అణువుల సంఖ్య ....

17. 4.4 గ్రా. కార్బన్ డై ఆక్సైడ్ వాయువు ఆక్రమించే ఘనపరిమాణం ....

18. 0.5 మో. ఆక్సీజన్ వాయువులో ఉండే అణువుల సంఖ్య ....

19. 11.2 లీ. ఘనపరిమాణాన్ని ఆక్రమించే హైడ్రోజన్ మోల్ ల సంఖ్య ....

20. 11.2 లీ. ఘనపరిమాణాన్ని ఆక్రమించే ఆక్సీజన్ వాయువులో ఉండే అణువుల సంఖ్య ....