



ଗୁରୁ ନିର୍ମାଣ ସାମଗ୍ରୀ

ଏହି ମଦ୍ଦଳର ପ୍ରଥମ ଖୁରୋଟି ଅଧାୟରେ ତୁମେ ଶୌଳରାସାୟନିକ (Petrochemical) ଓ ପେଟ୍ରୋଲିଯମ ଫିର୍ତ୍ତକରୁ ସଂଶୋଧିତ ଜ୍ଞେବ ରାସାୟନିକ ମାନଙ୍ଗ ବିଷୟରେ ଶିକ୍ଷାଲାଭ କରିଛ । ଏହି ଅଧାୟରେ ତୁମେ ଶିଳ୍ପଜାତ ପଦାର୍ଥ ମାନଙ୍ଗ ବିଷୟରେ ପଢ଼ିବ, ଯେଉଁ ଗୁଡ଼ିକ ମୂଖ୍ୟତଃ ଅଜ୍ଞେବିକ ପକ୍ଷତିର ଓ ଗୁରୁ ନିର୍ମାଣ ସାମଗ୍ରୀ ।

ପ୍ରତ୍ୟେକ ଜୀବ ବସଦାସ କରିବା ପାଇଁ ଏକ ସୁରକ୍ଷିତ ସ୍ଥାନ ଛାହେଁ । ଏହା ଗୁଣ୍ଡା, ଗର୍ଜ ଓ ବସା ଉଚ୍ଚାଧି ହୋଇପାରେ । ଆଦିମାନବ ନିଜକୁ ବଣ ଜନ୍ମୁ ଓ ପ୍ରାକୃତିକ ବିପଦରୁ ରକ୍ଷା ପାଇବା ପାଇଁ ଗୁଣ୍ଡାରେ ଆଶ୍ରୟ ନେଉଥିଲା । ସେହିଦିନ ଠାରୁ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରାକୃତିକ ସଂପଦ ପ୍ରତ୍ୟେକ ଭାବରେ ବା ପରୋକ୍ଷ ଭାବରେ ସମୁପଯୋଜନ (Exploitation) ହୋଇଆସୁଅଛି । ଏହା ସହିତ ଆରାମରେ ଜୀବନ ଯାପନ ପାଇଁ ସଂଶୋଧିତ ପଦାର୍ଥର ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଉଛି । ଆଜିକାଳି ଅନେକ ପ୍ରକାର ସାମଗ୍ରୀ ଯଥା ସିମେଣ୍ଟ, ଷିଲ, କାଚ, ସେରାମିକସ, ପଥର, କାଠଗଣ୍ଡ, ପ୍ରଲେପ ଓ ବାନ୍ଦିଯା ଆଦି ଗୁରୁ ନିର୍ମାଣ ଓ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଶକ୍ତି, ସ୍ଥାଯୀ ଓ ନିରାପଦ ଅଙ୍ଗାଳିକା ନିର୍ମାଣ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଉଛି । ଏହି ସବୁ ପଦାର୍ଥର ବିକାଶ, ସେମାନଙ୍କର ପ୍ରତିକିଯା ପଢ଼ନ୍ତି ଓ ନୂଆ ନୂଆ ବ୍ୟବହାର ପାଇଁ, ରସାୟନ ବିଜ୍ଞାନର ଗୁରୁତ୍ୱପୂର୍ବ ଭୂମିକା ଅଛି । ଏହି ଅଧ୍ୟାୟରେ ତୁମେ କିଛି ଗୁରୁ ନିର୍ମାଣ ସାମଗ୍ରୀର ସଂଘଟନ, ପ୍ରସ୍ତୁତି ଓ ପ୍ରୟୋଗ ବିଷୟରେ ଶିକ୍ଷାଲାଭ କରିବ ।



## ଉଦୟତା :-

ଏହି ଅଧ୍ୟାୟଟି ପାଠ କରିବା ପରେ ତୁମେ :-

- ସିମେଣ୍ଟ୍ର ସଂଜ୍ଞା ନିରୂପଣ କରିପାରିବ ;
  - ପୋର୍ଟଲ୍ୟାଣ୍ଡ ସିମେଣ୍ଟ୍ର ଉତ୍ସାଦନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ କଞ୍ଚାମାଳର ତାଳିକା ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବ ;
  - ସିମେଣ୍ଟ୍ର ଆବଶ୍ୟକ କରିବା ପ୍ରଶାନ୍ତୀ ଆଲୋଚନା କରିପାରିବ ;
  - ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାର ସ୍ଵତନ୍ତ୍ର ସିମେଣ୍ଟ୍ର ଓ ସେମାନଙ୍କର ପ୍ରୟୋଗ ଆଲୋଚନା କରିପାରିବ ;
  - ମାସଲା, କଂକ୍ରିଟ ଓ ପ୍ରକଳିକ ସିମେଣ୍ଟ୍ର କଂକ୍ରିଟକୁ (RCC) ବର୍ଣ୍ଣନା କରିପାରିବ ଓ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ପ୍ରତ୍ୱରେ ଦର୍ଶାଇପାରିବ ;
  - କାରେ ସଂଜ୍ଞା ନିରୂପଣ କରିପାରିବ ;
  - କାରେ ତିଆରି ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ କଞ୍ଚାମାଳର ଚିଠା ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବ ଓ ସେମାନଙ୍କର ମହତ୍ଵ ଦର୍ଶାଇପାରିବ ;
  - କାର ତିଆରି ପଢନ୍ତି ବର୍ଣ୍ଣନା କରିପାରିବ ;
  - କାର ଗୁଣଧର୍ମ ଆଲୋଚନା କରିପାରିବ ;
  - ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାର କାର ଓ ଏହାର ଉପଯୋଗ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିପାରିବ ;
  - ‘ସେରାମିକ’ ର ସଂଜ୍ଞା ନିରୂପଣ କରିପାରିବ ;
  - ମାଟିରୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାର ପଦାର୍ଥର ଚିଠା ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିପାରିବ ଓ
  - ମାଟିରୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ ପଦାର୍ଥ ବର୍ଣ୍ଣନା କରିପାରିବ ଓ ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଥିବା ପ୍ରତ୍ୱରେ ଦର୍ଶାଇପାରିବ ।

**36.1. ସିମେଷ୍ଟ**

ସିମେଷ୍ଟ ଶବ୍ଦର ଅର୍ଥ “ଏକତ୍ର ସଂଲଗ୍ନ କରିବା ବା ବାନ୍ଧି ରଖିବା” । ସିମେଷ୍ଟ ଏକ ଅଜେବିକ ପଦାର୍ଥ । ଏହା ଯେତେବେଳେ ପାଣି ସହ ମିଶେ ଧାରେ ଧାରେ ଆବଶ ହୋଇ କଠିନ ପିଣ୍ଡରେ ପରିଣତ ହୁଏ । ଏହା ଇଚ୍ଛା, ପଥର ଇତ୍ୟାଦିକୁ ଯୋଗି ନାନା ପ୍ରକାର ଅଙ୍ଗାଳିକା ନିର୍ମାଣ କାର୍ଯ୍ୟରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ । ସିମେଷ୍ଟ ଅତି ପୁରାତନ କାଳରୁ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଆସୁଛି । ଇଜିପ୍ଟ (ମିଶର)ର ପିରାମିତ୍ ଓ ଅନେକ ପ୍ରାଚୀନ ଗ୍ରାନିଟ୍ ପ୍ରାଚୀନ ଗ୍ରାନିଟ୍ ସିମେଷ୍ଟ ପରି ପଦାର୍ଥରେ ନିର୍ମାଣ କରାଯାଇଥିଲା ।

ସିମେଷ୍ଟ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରର ଅଟେ । ଯଥା - ପ୍ରାକୃତିକ ସିମେଷ୍ଟ, ପୁଜୋଲାନା ସିମେଷ୍ଟ, ମ୍ଲାଗ ସିମେଷ୍ଟ ଓ ପୋର୍ଟଲ୍ୟାଷ ସିମେଷ୍ଟ । ଏମାନଙ୍କର ସଂଘଟନ, ପ୍ରସ୍ତୁତି ପ୍ରଣାଳୀ ଓ ପ୍ରୟୋଗ ଦ୍ୱାରା ଏମାନେ ପୃଥକ୍ ହୋଇଥାଏଛି । ଆମେ ପୋର୍ଟଲ୍ୟାଷ ସିମେଷ୍ଟ ବିଷୟରେ ଆଲୋଚନା କରିବା, ଯାହାକି ବର୍ତ୍ତମାନ ନିର୍ମାଣ କାର୍ଯ୍ୟରେ ବହୁଳ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଉଛି । ଦିନାନ ଭାରତୀୟ ଶିଳ୍ପ ଉଦ୍‌ସେଵା ପାଇଁ ଏକ ଶାହବର୍ଷ ପ୍ଲୁବେର୍ (1904) ଭାରତରେ ପୋର୍ଟଲ୍ୟାଷ ସିମେଷ୍ଟର ଉପାଦନ ଆରମ୍ଭ ହୋଇଥିଲା । ଆଜି ଭାରତୀୟ ସିମେଷ୍ଟ ଶିଳ୍ପ ପ୍ରତିବର୍ଷ 100 ମିଲିଯନ ଟଙ୍କା ସିମେଷ୍ଟ ଉପାଦନ କରୁଛି ।

**36.1.1. ପୋର୍ଟଲ୍ୟାଷ ସିମେଷ୍ଟର ଉପାଦନ :-**

ମୃଣ୍ଣୟ ବୁନପଥର (ଯେଉଁ ବୁନ ପଥରରେ 20-40% ଚିନାମାଟି ଥାଏ)କୁ ଡ୍ରୋଫ୍ଟ କରି 1824 ରେ ପୋର୍ଟଲ୍ୟାଷ ସିମେଷ୍ଟ ଉପାଦନ ହୋଇଥିଲା । ଏଥରୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ କଂକିଟର (ସିମେଷ୍ଟ, ଗୋଟି ଓ ବାଲିର ମିଶର) ଇଂଲଣ୍ଡର ଆକ୍ରମିତ ଅଂଶ ପୋର୍ଟଲ୍ୟାଷର ଅଙ୍ଗାଳିକାର ପଥର ସହ ସାମାଜିକ ଥିବାରୁ ଏହାକୁ ପୋର୍ଟଲ୍ୟାଷ ସିମେଷ୍ଟ କୁହାଯାଏ । ଆଜିକାଲି ବିଭିନ୍ନ ସଂଘଟନ ଥିବା ପୋର୍ଟଲ୍ୟାଷ ସିମେଷ୍ଟ ନାନା ପ୍ରକାରର ପ୍ରୟୋଗ ପାଇଁ ମିଳୁଛି ।

- (a) **କଞ୍ଚାମାଳ:** ବହୁତ ଗୁଡ଼ିଏ କଞ୍ଚାମାଳ ପୋର୍ଟଲ୍ୟାଷ ସିମେଷ୍ଟ ଉପାଦନ ପାଇଁ ଦରକାର । ଏହାକୁ ମୋଟ ଉପରେ ଦୁଇଟି ବିଭାଗରେ ବିଭିନ୍ନ କରାଯାଇପାରେ ।
- (i) **କେଳସିମାୟ (ଅଧିକ କାଳସିମାୟ ଯୁକ୍ତ):** ପଦାର୍ଥ: ବୁନପଥର ( $\text{CaCO}_3$ ), ଚକ୍ ଆଦି ସିମେଷ୍ଟର ମୁଖ୍ୟ ମୌଳିକ ଓ ଏହା ଉଚିତ ମାତ୍ରାରେ ବ୍ୟବହାର ହେବା ଉଚିତ । ଅଧିକା ବା କମମାତ୍ରା ବୁନ ସିମେଷ୍ଟର ଶକ୍ତିକୁ କମ୍ବକରେ ।
- (ii) **ମୃଣ୍ଣୟ ପଦାର୍ଥ:** ଏଥରେ ସିଲିକା ଓ ଆଲୁମିନା ଅଧିକ ଥାଏ । ଉଦାହରଣ ସ୍ଵରୂପ ଚିନାମାଟି ( $\text{Al}_2\text{O}_3$  ଓ  $\text{SiO}_2$  ର ମିଶର), ଶାମୁକା, ସେଟ୍ ବା ଆଗ୍ନେୟମିରିଟ ଲାଭା ଇତ୍ୟାଦି । ଏମାନେ ସିମେଷ୍ଟକୁ ବଳ ପ୍ରଦାନ କରନ୍ତି ଓ ସିମେଷ୍ଟର ଆବଶ ହେବା ଧର୍ମକୁ ପ୍ରଭାବିତ କରନ୍ତି । ଏହା ସହିତ, କୋଇଲା ଗୁଡ଼, ଇନ୍ଦର ତେଲ ଓ ଜିପ୍ସମ (ୱେଲ୍ଡିମ୍ବାନ୍ତିର୍ମାନ,  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) ମଧ୍ୟ ସିମେଷ୍ଟ ଉପାଦନରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଅଛି । ଜିପ୍ସମ ମିଶାଇବା ଦ୍ୱାରା ଏହା ସିମେଷ୍ଟର ଶକ୍ତିବଢ଼ାଏ ଓ ଆବଶ ସମୟକୁ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରେ । ଜିପ୍ସମର ମାତ୍ରା ସତର୍କତା ପୂର୍ବକ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରିବା ଉଚିତ, କାରଣ ଆବଶ୍ୟକତା ଠାରୁ ସିମେଷ୍ଟରେ ଅଧିକ ଜିପ୍ସମ ରହିଲେ ଏହା ଫାଟ ସୃଷ୍ଟିକରେ ।
- (b) **ଉପାଦନ ପ୍ରଣାଳୀ:** ସିମେଷ୍ଟ ଉପାଦନ ପାଇଁ କଞ୍ଚାମାଳ ଗୁଡ଼ିକୁ ଉପଯୁକ୍ତ ମାତ୍ରାରେ ମିଶାଇ ପାଇବାର ପରି ରୂପ୍ତ କରାଯାଏ ଓ ତାପରେ ଡ୍ରୋଫ୍ଟ କରିବାକୁ ପାଇବାର ପରିମାଣ ନିର୍ଦ୍ଦେଶ ଦ୍ୱାରା ନିର୍ଦ୍ଦେଶ କରାଯାଏ । ଉପାଦନ ପ୍ରକାର ଦ୍ୱାରା ନିର୍ଦ୍ଦେଶ କରାଯାଏ ।
- (i) **ଆର୍ଦ୍ର ପ୍ରଣାଳୀ:** ଏହି ପ୍ରଣାଳୀରେ କଞ୍ଚାମାଳକୁ ପୃଥମେ ପାଣି ସହ ମିଶାଯାଏ (ହାରାହାରି 35-40% ବନ୍ଦୁଡ଼ର) ଓ ତାପରେ ବଲମିଲରେ ଗୁଡ଼ କରାଯାଏ । ଏହି କଞ୍ଚାମାଳକୁ ପୃଥକ୍ ଭାବରେ ବା ମିଶର ଆକାରରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରାଯାଏ । ଏଥରେ ଯେଉଁ ପ୍ରକାର ପଦାର୍ଥମିଳେ ତାହାକୁ ଛଣାଯାଏ ଓ ଦରକାର ପଡ଼ିଲେ ପୁଣି ଗୁଡ଼ କରାଯାଏ । ତାହାପରେ ଏହାକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣାୟମାନ ଭାବି ମଧ୍ୟକୁ ଡ୍ରୋଫ୍ଟ କରାଯାଏ ।



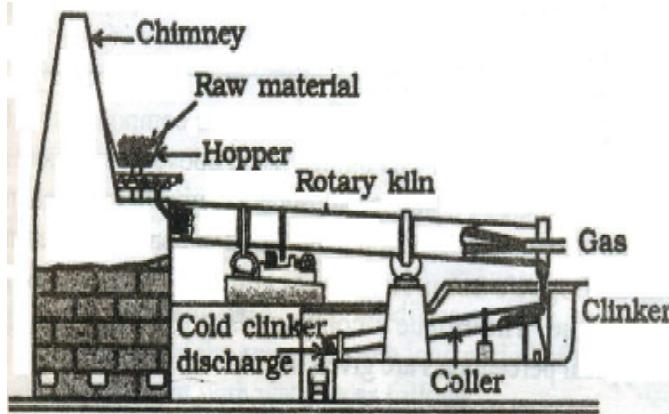
ଚିତ୍ରଣୀ

## ମଡ୍ଯୁଲ-VIII(B)

ରସାୟନ ଏବଂ ଶିକ୍ଷା



ଚିତ୍ରଣୀ



(ଚିତ୍ର 36.1)

ଏହି ଭାଟିରେ ଖୁବ କମ୍ ଭାବରେ ତାଳୁ ହୋଇଥିବା ଲମ୍ବା ପାଇପଥାଏ, ଯାହା ନିଜ ଅନ୍ଧ ରୁରିପଟେ ଛୁରେ । ପାଇପର ଉପରି ଭାଗରେ ଥିବା ଏକ ହପର ଦ୍ୱାରା ମିଶ୍ରଣର ପେଣ୍ଠୁ ଲମ୍ବାପାଇପ ମଧ୍ୟକୁ ଡଳାଯାଏ । ଏହା ଯେତେବେଳେ ତଳକୁ ଗତିକରେ ଉପରକୁ ଉଠୁଥିବା ଉତ୍ତର୍ପ୍ତ ଗ୍ୟାସକୁ ଡେଟେ । ଭାଟିର ଅତ୍ୟଧିକ ତାପ ମାତ୍ରାରେ, କଞ୍ଚାମାଳର ନାନା ପ୍ରକାର ରାସାୟନିକ ପ୍ରକ୍ରିୟାହୋଇ ବହୁତ ଗୁଡ଼ିଏ ନୂଆ ପୌରିକ ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୁଏ । ମିଶ୍ରଣ ଭାଟିରୁ ଛୋଟ ସବୁଜକଳା ବା ମାଟିଆ ରଙ୍ଗର କଠିନ ଗୁଲି ବାହାରି ଯାଏ । ଏହାକୁ କ୍ଲିଙ୍କର (Clinker) କୁହାଯାଏ । ଏହାପରେ କ୍ଲିଙ୍କରକୁ ଥଣ୍ଡା କରିବା ପାଇଁ କୁଲର ନାମକ ଦିତୀୟ ପାଇପକୁ ଡଳାଯାଏ ଓ ଏଗୁଡ଼ିକୁ ଥଣ୍ଡା ହେବାକୁ ଦିଆଯାଏ ଓ ତା ପରେ ଗୁଡ଼ କରାଯାଏ । ଏହି ଗୁଡ଼ରେ କିଛି ମାତ୍ରାର (2-3%) ଜିପ୍ସମ ମିଶାଯାଏ ଓ ସିମେଣ୍ଟ ପାଇବା ପାଇଁ ଏହାକୁ ଗୁଡ଼ କରାଯାଏ ।

**(ii)ଶୁଷ୍କ ପ୍ରଣାଳୀ:** ଏହି ପ୍ରଣାଳୀରେ କଞ୍ଚାମାଳକୁ ମିଶାଇ ବଳ୍ଲ ମିଳରେ ଗୁଡ଼ କରାଯାଏ । ତାହାପରେ ଏହି ମିଶ୍ରଣକୁ ଘୂର୍ଣ୍ଣୟମାନ ପାନିଅର (Panniers)ରେ ରଖାଯାଏ ଯାହାର କାନ୍ଦୁରେ ଜଳ ଦ୍ଵେଷ୍ୟାର ଲଗାଯାଇଥାଏ । ଏହି ପାନିଅରର କେନ୍ଦ୍ରପସାରୀ ବଳ ଯୋଗୁ ଗୁଡ଼ର ମିଶ୍ରଣ କାନ୍ଦୁର ସର୍ପଶରେ ଆସେ ଓ ଓଦାହୋଇ ଛୋଟ ଛୋଟ ଗୋଲକ ଆକାରରେ ପରିଣତ ହୁଏ । ତାପରେ ଏଗୁଡ଼ିକୁ ପୂର୍ବ ବର୍ଣ୍ଣନା ଅନୁସାରେ ଘୂର୍ଣ୍ଣୟମାନ ଭାଟିକୁ ଉତ୍ତର୍ପ୍ତ କରିବା ପାଇଁ ପଠାଯାଏ ।

**(c) ସିମେଣ୍ଟ ସଂଘଟନ:** ପୋର୍ଟଲାଇସ ସିମେଣ୍ଟରେ କାଳସିୟମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ସିଲିକେଟ୍ ଥାଏ । ଏଥରେ ଏକରୁ ଅଧିକ ପୌରିକ ଥାଏ । ପୋର୍ଟଲାଇସ ସିମେଣ୍ଟରେ ଥିବା ବିଭିନ୍ନ ଅଣ୍ଣର ଅକ୍ଷାଇତର ଆନୁମାନିକ ପ୍ରତିଶତ ସାରଣୀ 36.1 ରେ ଦିଆଯାଇଛି ।

ସାରଣୀ 36.1 ପୋର୍ଟଲାଇସ ସିମେଣ୍ଟର ଆନୁମାନିକ ପ୍ରତିଶତ ସଂଘଟନ

ଅକ୍ସାଇତ୍	ଆନୁମାନିକ ପ୍ରତିଶତ	ହାରାହାରି ପ୍ରତିଶତ
CaO	60 - 67	64
SiO <sub>2</sub>	17 - 25	22.5
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3 - 8	6.5
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	0.5 - 6.0	2.0
MgO	0.1. - 4.0	2.0
SO <sub>3</sub>	1.0 - 3.0	1.5
K <sub>2</sub> O, Na <sub>2</sub> O	0.4 - 1.3	-



ଚିତ୍ରଣୀ

ଉପରେ ଦିଆଯାଇଥିବା ପ୍ରଥମ ଛୁରୋଟି ଅକ୍ସାଇତ ମୌଳିକ ଯୌଗିକ ଓ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଗୁଡ଼ିକ ଦିତୀୟକ ଯୌଗିକ । ଉପରେ ଲିଖିତ ଅକ୍ସାଇତ ଗୁଡ଼ିକ ଏହିପରି ରହନ୍ତି ନାହିଁ ।  $\text{CaO}$  ଓ  $\text{MgO}$  ବାୟୁରୁ ଜଳୀୟ ବାଷ୍ପ ଓ ଅଙ୍ଗାର କାମ୍ଳ ( $\text{CO}_2$ ) ଅବଶୋଷିତ କରି ହାଇଡ୍ରୋଅକ୍ସାଇତ ଓ କାର୍ବୋନେଟ୍ ତିଆରି କରନ୍ତି । ପୋର୍ଟଲାଞ୍ଜ ସିମେଣ୍ଟର ରସାୟନ ଭଲଭୂପତି ଜଣାଅଛି । ଏଥରେ ଅନେକ ଯୌଗିକ ଆଏ ଯାହାକୁ “ବୋଗ୍ସ ଯୌଗିକ” (Bogue's compounds) କୁହାଯାଏ । ଏଗୁଡ଼ିକର ନାମକରଣ ଏପରି ହେବାର କାରଣ ସେଗୁଡ଼ିକୁ ଆର.୧ର୍ବୋଗ୍ ପ୍ରଥମେ ଚିହ୍ନଟ କରିଥିଲେ । ବୋଗ୍ସ ଯୌଗିକ, ସେମାନଙ୍କର ରାସାୟନିକ ସଂକେତ, ସଂକ୍ଷାପ୍ତ ସୂତ୍ର ଓ ପ୍ରତିଶତ ସାରଣୀ 36.2 ରେ ଦିଆଯାଇଛି ।

### ସାରଣୀ 36.2 ପୋର୍ଟଲାଞ୍ଜ ସିମେଣ୍ଟର ବୋଗ୍ସ ଯୌଗିକ

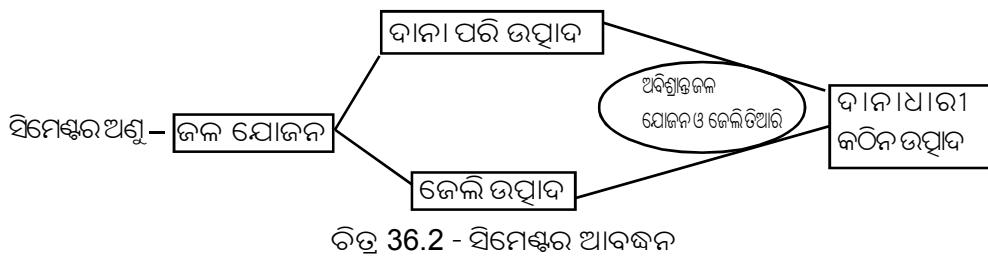
ଯୌଗିକର ନାମ	ରାସାୟନିକ ସୂତ୍ର	ସଂକ୍ଷାପ୍ତ ସୂତ୍ର	ଲାକ୍ଷଣିକ ପ୍ରତିଶତ
ଟ୍ରାଇକାଲସିୟମ ସିଲିକେଟ୍	$3 \text{CaO}, \text{SiO}_2$	$\text{C}_3\text{S}$	54.1
ଟ୍ରାଇକାଲସିୟମ ସିଲିକେଟ୍	$2 \text{CaOSiO}_2$	$\text{C}_2\text{S}$	16.6
ଟ୍ରାଇକାଲସିୟମ ଆଲୁମିନେଟ୍	$3 \text{CaOAl}_2\text{O}_3$	$\text{C}_3\text{A}$	10.8
ଟ୍ରାଇକାଲସିୟମ ଆଲୁମିନୋଫ୍ରେଟ୍	$4 \text{CaOAl}_2\text{O}_3\text{FeO}_3$	$\text{C}_4\text{AF}$	9.1

70 - 80% ସିମେଣ୍ଟ  $\text{C}_2\text{S}$ , ଓ  $\text{C}_3\text{S}$  ଅଟେ । ସାରଣୀରେ ଦିଆଯାଇଥିବା ଛୁରୋଟି ଯୌଗିକ ସହ, ପୋର୍ଟଲାଞ୍ଜ ସିମେଣ୍ଟରେ ଅନେକଗୁଡ଼ିଏ ଯୌଗିକ ଆବଶ୍ୟକ କରାଯାଇଛି କିନ୍ତୁ ଏହି ଛୁରୋଟି ଯୌଗିକ ସବୁଠାରୁ ଗୁଡ଼ ପୂର୍ଣ୍ଣ ଅଟନ୍ତି । ସିମେଣ୍ଟର ବିଭିନ୍ନ ନମ୍ବନାରେ ଏହି ଯୌଗିକ ଗୁଡ଼ିକର ମାତ୍ରା ଭିନ୍ନଅଟେ ଓ ଏମାନେ ସିମେଣ୍ଟର ଗୁଣଧର୍ମକୁ ନିର୍ଦ୍ଦ୍ରିତ କରନ୍ତି ।

#### 36.1.2 ସିମେଣ୍ଟ ଆବଦି ହେବା ଓ କଠିନ ହେବା :-

ଜଳର ସଂପର୍କରେ ଆସିଲେ ସିମେଣ୍ଟ ଆବଦି ହୋଇ କଠିନ ହୋଇଯାଏ, ଏହି ଘଟଣାକୁ ସିମେଣ୍ଟର ଆବଦିତା କୁହାଯାଏ । ସିମେଣ୍ଟ ଆବଦି ଓ କଠିନ ହେବା ପାଇଁ ବହୁତ ସମୟ ଲାଗେ । ସିମେଣ୍ଟର ଆବଦି ବିଷୟରେ ଅନେକ ଗୁଡ଼ିଏ ସିଦ୍ଧାନ୍ତ ପ୍ରତିପାଦିତ ହୋଇଛି ଏବଂ ସେଥିରୁ ଗୋଟିଏ ସାଧାରଣ ମତ ଏହାଯେ ଏଥରେ ଦୁଇଟି ଗୁରୁତ୍ବପୂର୍ଣ୍ଣ ପ୍ରଣାଳୀ ଅଛି । ଏଗୁଡ଼ିକ ଜଳଯୋଜନ ଓ ଦାନାଧାରଣ (Crystallisation) । ପ୍ରଥମେ ସିମେଣ୍ଟରେ ଜଳ ମିଶାଇବାକୁ ଜଳଯୋଜନ କୁହାଯାଏ ଓ ଏହାପରେ ବିଭିନ୍ନ ଯୌଗିକର ଦାନା ଧାରଣ ହୁଏ ।

ସିମେଣ୍ଟ ଓ ଜଳର ମିଶ୍ରଣ “ସିମେଣ୍ଟ ପେଣ୍ଟ” ବା ଲେପ ତିଆରି କରେ । ଏହି ଲେପରେ, ସିମେଣ୍ଟର ଉପାଦାନ ଗୁଡ଼ିକ ଜଳଯୋଜିତ ହୋଇ ଜେଳି ଓ ଦାନାପରି ପଦାର୍ଥ ତିଆରି ହୁଅଛି । ଯେହେତୁ ଜଳରେ ଏହି ଉପାଦ ଗୁଡ଼ିକର ଦ୍ରବ୍ୟତା ଗୁଣପାଳ କମ, ତେଣୁ ପେଣ୍ଟ ଶକ୍ତି ହୋଇଯାଏ । ସିମେଣ୍ଟର ଏହି ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ହେବାକୁ ସିମେଣ୍ଟର ଆବଦିତା କୁହାଯାଏ । ଏହି କ୍ରିୟା ପ୍ରାୟ 25 ଘଣ୍ଟାରେ ସମାପ୍ତ ହୁଏ । ତାପରେ ଏହି ପେଣ୍ଟ କଠିନ ହେବା ପାଇଁ ବହୁତ ସମୟ ଲାଗେ । ଏହି ପକ୍ଷତିକୁ କଠିନ ହେବା ପ୍ରକାର କୁହାଯାଏ ଓ ଏଥରେ ପୁଣି ଜେଳ ତିଆରି ହୁଏ ଓ ଜଳଯୋଜିତ ଉପାଦର ଦାନାଧାରଣ ପ୍ରକାର ହୁଏ । ଏହି କଠିନ ହେବା ପ୍ରକାର ସମାପ୍ତ ହେବା ପାଇଁ ପ୍ରାୟ ଏକବର୍ଷକାଳିଯାଏ, ପରିଷ୍କ୍ରମୀ ଏହି ପ୍ରକାର ଏକ ଦଶାନ୍ତି ଧରି ରଖିଥାଏ । ଦୁଇଟି ପ୍ରଣାଳୀ ଚିତ୍ର 36.2 ରେ ଦର୍ଶାଯାଇଛି ।



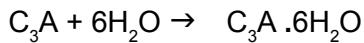
## ମଡ୍ଯୁଲ-VIII(B)

ରସାୟନ ଏବଂ ଶିକ୍ଷ



ଚିତ୍ରଣୀ

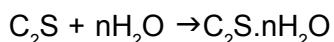
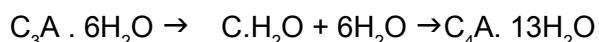
ସାରଣୀ 36.2 ରେ ଦିଆଯାଇଥିବା ଯୌଗିକ ଗୁଡ଼ିକର ଭିନ୍ନପ୍ରକାର ଅଭିଲକ୍ଷଣ ଥାଏ, ଯଥା - ଜଳଯୋଜନ କ୍ରିୟାର ଗତି, ଆବନ୍ତି ହେବା ସମୟ ଓ ଶକ୍ତି । ଏଗୁଡ଼ିକ ବିଭିନ୍ନ ସମୟ ସିମାରେ ଆବଶ୍ଵିତ ହୁଅଛି ଓ ସିମେଣ୍ଟର ଶକ୍ତି ବୃଦ୍ଧିରେ ଦୀର୍ଘ ସମୟ ଧରି ସହାୟତା କରନ୍ତି । ରାସାୟନ ବିଜ୍ଞାନ ଅନୁସାରେ ଜଳ ସହ ପ୍ରଥମ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ନିମ୍ନରେ ଦିଆଯାଇଛି ।



ଏହି ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହେଲାବେଳେ ଉତ୍ତାପ ନିର୍ଗତ ହୁଏ । ଜଳସହିତ କିଛି ଘଣ୍ଟାର ସଂପର୍କ ପରେ ନିମ୍ନୋକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ଆରମ୍ଭ ହୁଏ ।



ଏହି ପ୍ରକିୟାକୁ ପ୍ରାରମ୍ଭିକ ସିମେଣ୍ଟ ଆବନ୍ତି ପ୍ରକିୟା କୁହାଯାଏ । ଦିତୀୟ ଅବସ୍ଥାରେ, ଅର୍ଥାତ୍ ସିମେଣ୍ଟ କଠିନ ହେବା ସମୟରେ ନିମ୍ନୋକ୍ତ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା ହୋଇଥାଏ ।



### 36.1.3. ସ୍ଵତନ୍ତ୍ର ସିମେଣ୍ଟ :-

ପୋର୍ଟଲାଞ୍ଜ ସିମେଣ୍ଟକୁ ମଧ୍ୟ ସାଧାରଣ ଆବନ୍ତି ହେବା ସିମେଣ୍ଟ ବା ସାଧାରଣ ସିମେଣ୍ଟ କୁହାଯାଏ । ଅନେକ ପ୍ରକାର ନିର୍ମାଣ କାର୍ଯ୍ୟରେ ଯଥା - କୋଠା ନିର୍ମାଣ, ସତ୍କଳ, ପୋଲ ଓ ବନ୍ଦ ପ୍ରତ୍ୱତିର ନିର୍ମାଣରେ ଏହା ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ । ପରକୁ ସଂକଷାରକ ଶ୍ଵିତିରେ ଏହାର ପ୍ରଯୋଗ ଅନୁପଯୋଗୀ ଅଟେ । ଏହି ପ୍ରକାର ପ୍ରଯୋଗ ପାଇଁ ସିମେଣ୍ଟରେ ଅଭିଲାଷଣିକ ଗୁଣ ସ୍ଵତନ୍ତ୍ର ହେବା ଉଚିତ । ଏହି ପ୍ରକାର ଆବଶ୍ୟକତାକୁ ମେଣ୍ଟାଇବା ପାଇଁ ସ୍ଵତନ୍ତ୍ର ସିମେଣ୍ଟ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରାଯାଇଛି । ସେମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରୁ କେତେକ ତଳେ ଦିଆଗଲା ।

- (a) ଉଚ୍ଚ ଆଲୁମିନା ସିମେଣ୍ଟ: ବୁନପଥର ଓ ବକ୍ସାଇଟ୍ (ଆଲୁମିନିୟମର ଏକ ଧାତୁପିଣ୍ଡ ଯେଉଁରେ ଲୌହ ଅକ୍ଷାଇତ, ମ୍ୟାଗ୍ରେସିଯମ ସିଲିକେଟ ଉଚ୍ଚ୍ୟାଦି ଅବାଞ୍ଚିତ ମଇଳା ପଦାର୍ଥ ଥାଏ) ର ମିଶ୍ରଣକୁ ଉଚ୍ଚ ତାପମାତ୍ରାରେ ସଂଗଳନ କଲେ, ଏହି ସିମେଣ୍ଟ ମିଳିଥାଏ । ଏହାର ଆବନ୍ତି ହେବା ଓ କଠିନ ହେବା ଗତି ଅଧିକ ଓ ଏହା 24 ଘଣ୍ଟାରେ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଶକ୍ତି ପାଇଥାଏ । ଏହାକୁ ମଧ୍ୟ ଶାୟ୍ର ଆବନ୍ତି ହେଇଥିବା (quick setting) ସିମେଣ୍ଟ କୁହାଯାଏ । ଏହାର ଅତ୍ୟଧିକ ରସାୟନରୋଧୀ ଶକ୍ତି ଥିବାଯୋଗୁଁ ଏହା ସମୁଦ୍ରଜଳ ଓ ସଲଫେଟ ଯୁକ୍ତ ଜଳ ସହ ନିରାପଦ ଭାବରେ ବ୍ୟବହାର କରିଛୁଏ ।
- (b) ଧଳା ପୋର୍ଟଲାଞ୍ଜ: ଏହା ଏକ ମୂଳ୍ୟବାନ ପ୍ରକାରର ସାଧାରଣ ଭାବେ ଆବଶ୍ଵିତ ହେଉଥିବା ପୋର୍ଟଲାଞ୍ଜ ସିମେଣ୍ଟ, ଯେଉଁରେ ଲୌହଯୌଗିକ ନଥାଏ । ଲୌହ ଯୌଗିକର ଅନୁପସ୍ଥିତ ଯୋଗୁ ସିମେଣ୍ଟ ଧଳା ହୋଇଥାଏ । ଧଳା ସିମେଣ୍ଟ ମହଙ୍ଗା ଅଟେ କାରଣ ଏହାର ଉପାଦନ ପାଇଁ ଅଧିକ ପରିସ୍ଥିତ କଞ୍ଚାମାଳ ଯଥା ବୁନପଥର ଓ ଚିନାମାଟି ଦରକାର ପଡ଼ିଥାଏ । ଟାଇଲ ଉପାଦନ ଓ ଶଙ୍ଖମଳମଳ ପଥର ନିର୍ମତ ସୌଧର ମରାମତି ପାଇଁ ଏହା ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ । ଧଳା ପୋର୍ଟଲାଞ୍ଜ ସିମେଣ୍ଟର ଅନ୍ୟ ଏକ ସୁରିଧା ଏହାଯେ ଏହାମହ ଭିନ୍ନ ଭିନ୍ନ ବର୍ଣ୍ଣିତ ମିଶ୍ରଣ ଏହାର ସୌଧର ସିମେଣ୍ଟ ପ୍ରଯୋଗ କରାଯାଏ । କ୍ରୋମିୟମ ଅକ୍ସାଇତ୍ ଏହାକୁ ସବୁଜ ରଙ୍ଗ କରାଏ ଓ କୋବାଲ୍ଟ ଅକ୍ସାଇତ୍ ନୀଳ ରଙ୍ଗ କରାଏ ।
- (c) ସୋରେଲ ସିମେଣ୍ଟ (ମ୍ୟାଗ୍ରେସିଯମ ଅକ୍ସିକ୍ଲୋରାଇଡ୍ ସିମେଣ୍ଟ): ଏହି ସିମେଣ୍ଟ ଫ୍ରାନ୍ସ୍ ରସାୟନବିଭାଗ ସୋରେଲଙ୍କ ଦ୍ୱାରା ଆବିଷ୍କାର କରାଯାଇଥିଲା । ସଂପୂର୍ଣ୍ଣଭାବେ ବୃଦ୍ଧିତୁତ ତ୍ୱର୍ଣ୍ଣାବୃତ୍ତ ମ୍ୟାଗ୍ରେସିଯମ ଅକ୍ସାଇତ୍ ଓ କଷିକ ସୋଡ଼ା (NaOH) ର ମିଶ୍ରଣରେ 20% ମ୍ୟାଗନେସିଯମ



ଶିଖଣ୍ଡ

କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ମିଶାଇଲେ ଏହି ସିମେଷ୍ଟ ମିଳିଥାଏ । ଏହା ମୂଖ୍ୟତଃ ଚଟାଣ ତିଆରିରେ ଓ ଦାଢ଼ର ଗର୍ତ୍ତ ପୁରଣ କରିବାର ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ।

- (d) ଜଳରୋଧୀ ସିମେଷ୍ଟ: ପୋର୍ଟଲାଇସ ସିମେଷ୍ଟ ପାଇଁ କଞ୍ଚାମାଳକୁ ଗୁଡ଼ିକରିବା ସମୟରେ ଏଥରେ ଜଳରୋଧୀ ପଦାର୍ଥ ଯଥା କାଳସିଯମ୍ ଓ ଆଲୁମିନିସିଯମ୍ ଶିଅରେଁ ମିଶାଇଲେ ଜଳରୋଧୀ ସିମେଷ୍ଟ ମିଳିଥାଏ । ବେଳେବେଳେ ଜଳ ବିକର୍ଷଣ ଗୁଣଧର୍ମକୁ ଉପରିବାର ପାଇଁ ସାବୁନ, ମହମ ଓ ବିଟୁମେନ ଆଦି ପଦାର୍ଥ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ।

#### 36.1.4. ସିମେଷ୍ଟର ପ୍ରୟୋଗ :-

ସାଧାରଣତଃ ସିମେଷ୍ଟକୁ ଏକୁଚିଆ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏନାହିଁ । ଏଥରେ କିଛି ପୂରକ ପଦାର୍ଥ ଯଥା ବାଲି, ପଥରଗୁଡ଼, ଗୋଡ଼ି ସ୍ନାଗ ଆଦି ମିଶାଯାଇଥାଏ । ପୂରକର ପ୍ରକୃତି ଓ ସିମେଷ୍ଟର ସଂଘଟନ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ମିଶ୍ରଣକୁ ତିନିପ୍ରକାରରେ ବିଭକ୍ତ କରାଯାଇଛି ।

- (i) ମସଲା (Mortar)
- (ii) କଂକ୍ରିଟ୍ (Concrete)
- (iv) ପ୍ରବଳିକ କଂକ୍ରିଟ୍ ସିମେଷ୍ଟ (R.C.C.)

(i) ମସଲା (Mortar): ସିମେଷ୍ଟ ଓ ବାଲିର ମିଶ୍ରଣରେ ପାଣି ମିଶାଇଲେ ଏହା ମିଳିଥାଏ । ମିଶାଯାଇଥିବା ପେଣ୍ଟକୁ ସିମେଷ୍ଟ ମସଲା କୁହାଯାଏ । ଇଟା ଓ ପଥର ଯୋଡ଼ିବାରେ ଓ କାନ୍ଦୁ ପଳପରା କରିବାରେ ଏହାକୁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ।

(ii) କଂକ୍ରିଟ୍: ସିମେଷ୍ଟ ସହ ସରୁ ଓ ମୋଟା ନିଷ୍ଠିୟ ଖଣିଜ ପଦାର୍ଥ ଯଥା ବାଲି, ପଥର, ଗୋଡ଼ି, ବଜୁରୀ, ଧାତୁମଳ ଇତ୍ୟାଦି ମିଶାଇଲେ କଂକ୍ରିଟ୍ ମିଳିଥାଏ । କଂକ୍ରିଟ୍କୁ ଯେ କୌଣସି ପ୍ରକାର ଆକୃତି ଦେଇଛେବ । ସତ୍ତକ, ଛାତ, କୋଠାର ଖମ ତିଆରିରେ ଓ ନିଅଁ ପଢ଼ିବା କାମରେ ଏହା ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ।

(iii) ପ୍ରବଳିକ କଂକ୍ରିଟ୍ ନିର୍ମାଣ: ବେଳେବେଳେ ତିଆରି ହୋଇଥିବା ପୋଲକୁ ଅଧିକ ଭାର ବହନ କରିବାକୁ ପଡ଼େ । ଏହି ପ୍ରକାର ନିର୍ମାଣ ପାଇଁ କେବଳ କଂକ୍ରିଟ୍ ଉପଯୁକ୍ତ ନୁହେଁ କାରଣ ଏହାର ଭାର ବହନ କ୍ଷମତା କମ୍ ଅଟେ । ଏହି କ୍ଷେତ୍ରରେ ନିର୍ମାଣକୁ ମଜଭୂତ କରିବା ପାଇଁ ଏଥରେ ଲୁହା ବା ଇଞ୍ଚାତର ଦଣ୍ଡକୁ ଦିଆଯାଇଥାଏ, ଯାହା ଭାର ଉଠାଇବା ପାଇଁ ସକ୍ଷମ ହୁଏ । ଏହି ପ୍ରକାର ନିର୍ମାଣକୁ ପ୍ରବଳିକ କଂକ୍ରିଟ୍ ନିର୍ମାଣ (R.C.C) କୁହାଯାଏ ଓ ଏହାକୁ ପୋଲ, ଖୁଲାଣ, ଛାତ ଓ ଚଟାଣର ବିମ୍ବିତ୍ୟାଦିରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ।



#### ପାଠଗତ ପ୍ରଶ୍ନ 36.1

1. ପୋର୍ଟଲାଇସ ସିମେଷ୍ଟକ'ଣ ?
2. ପୋର୍ଟଲାଇସ ସିମେଷ୍ଟର ମୂଖ୍ୟ କଞ୍ଚାମାଳ କ'ଣ ?
3. ସିମେଷ୍ଟ ଆବଶ୍ୟକତା କହିଲେ କ'ଣ ବୁଝ ?
4. ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାର ସ୍ଵତନ୍ତ୍ର ସିମେଷ୍ଟର ତାଳିକା ଦିଅ ।

#### 36.2. କାତ :

ତୁମେ କାତ ଓ ଏହାର ପ୍ରୟୋଗ ସହ ପରିଚିତ । କାତକୁ “ଦୃଢ, ଦାନାହାନ ସ୍ଵର୍ଗ ବା ଅସ୍ଵର୍ଗ ଅତିଶାତଳ” ଦ୍ରବ୍ୟ ରୂପରେ ପରିଭାଷିତ କରାଯାଇଛି । ଏହାର ଅର୍ଥକାତ କଠିନ ନୁହେଁକିନ୍ତୁ ଏକ ଦୃଢ଼ବସ୍ତୁ ଯାହାମଧଦେଇ ଆଲୋକ ଗତି କରିପାରେ । ପୁଣି ଏହା ଦାନାହାନ କାରଣ ଏଥରେ

## ମଡ୍ଯୁଲ-VIII(B)

ରସାୟନ ଏବଂ ଶିକ୍ଷା



ଚିପ୍ତଶାଖା

ଦାନାଦାର କଠିନ ବସ୍ତୁରେ ଥିବା ଅଭିଲାଷଣିକ ଯଥା ନିୟମିତ ତ୍ରିବମିୟ ଆଭ୍ୟନ୍ତରୀଣ ସଂରଚନା ନଥାଏ । ଏହାର ଶାନ୍ତିତା ବହୁତ ଅଧିକ ଓ ଏହା ସାଧରଣ ଭାବରେ ବହୁତ ସମୟ ଧରି ଆବଶ୍ୟକ ହୁଏ ନାହିଁ ।

ବାଲି, ଶାର ଧାତୁର କାର୍ବୋନେଟ୍, ମୃତ୍ୟୁର ଧାତୁର କାର୍ବୋନେଟ୍ ଓ ଅନ୍ୟକିଛି ପଦାର୍ଥର ସଂଗଳନ ଯୋଗୁଁକାର ମିଳିଥାଏ । କାର ପାଇଁ ଆମେ କିଛି ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟ ରାସାୟନିକ ସଂକେତ ଦେଇପାରିବା ନାହିଁ । ପରିବ୍ରକ୍ତ କାରର ଆନୁମାନିକ ସଂକେତକୁ  $x \text{M}_1\text{O}_y\text{M}^{\text{II}}\text{O}$ ,  $6\text{SiO}_2$  ଦ୍ୱାରା ନିର୍ମିତ କରାଯାଏ, ଯେଉଁଠାରେ  $\text{M}^{\text{I}}$  ସୋଡ଼ିୟମ୍ ଓ ପୋଟାସିୟମ୍ ପରି ଶାର ଧାତୁକୁ  $\text{M}^{\text{II}} = \text{Ca}, \text{Pb}$  ଆଦି ଦ୍ୱାରା ସଂଯୋଜନ ହୁଏ । କାର, ଶାର ଓ ମୃତ୍ୟୁର ଧାତୁର ସିଲିନ୍ଡର ଓ ଅତ୍ୟଧିକ ସିଲିକାର ମିଶ୍ରଣ । କେତେକ ପ୍ରକାର କାରରେ କମ୍ ପରିମାଣର  $\text{Al}_2\text{O}_3$ , ଓ  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  ଉତ୍ସାହିତ ଥାଏ । କେତେକ ସାଧରଣ ପ୍ରକାର କାର ସାରଣୀ 36.3 ରେ ନିଆଯାଇଛି ।

## ସାରଣୀ 36.3 ଗ୍ରୂପର ପ୍ରକାର

କାରର ପ୍ରକାର	$\text{M}^{\text{I}}$	$\text{M}^{\text{II}}$	ଆନୁମାନିକ ସଂକେତ
ସୋଡ଼ାଲାଇମ୍ କାର ବା ସୋଡ଼ାକାର ପୋଟାସଲେଡ୍ରାକାର	Na  K	Ca  Pb	$\text{Na}_2\text{O}, \text{CaO}, 6\text{SiO}_2$  $\text{K}_2\text{O}, \text{PbO}, 6\text{SiO}_2$

ଆଜିକାଲି କାରର ନାନା ପ୍ରକାର ସଂକେତ ଅଛି । ସବୁ କାରର ମୂଖ୍ୟ ଉପାଦାନ ସିଲିକା, ସୋଡ଼ା ଓ ବୁନଅଟେ । କାରର ଉପାଦାନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର ହେଉଥିବା ବାଲି ଶୁଦ୍ଧ ଶ୍ଵର୍ତ୍ତିକ ହେବା ଉଚିତ, ଯେଉଁଠାରେ 99% - 99.7%  $\text{SiO}_2$  ଥିବା ଉଚିତ । ବାଲି କଣିକା ଏକ ସମାନ ପ୍ରକାରର ଓ ମଧ୍ୟ ଆକାରର ହେବା ଉଚିତ । ବଡ଼ କଣିକା ଧୂରେ ଧୂରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଓ ବହୁତ ଛୋଟକଣିକା ବହୁତ ତାବୁ ଗତିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ।

## 36.2.1. କାର ଉପାଦନ :

ଆଜିକାଲି ଅନେକ ପ୍ରକାର କାର ଜଣାଅଛି ଓ ଏଗୁଡ଼ିକ କଞ୍ଚାମାଳର ସଂଘଟନରେ ପରିବର୍ତ୍ତନ କରି ତିଆରି ହୁଏ । ମୌଳିକ କଞ୍ଚାମାଳ ଓ କାରର ଗୁଣଧର୍ମ ନିର୍ଦ୍ଦିଷ୍ଟରଣରେ ସେମାନଙ୍କର ଭୂମିକା ସଂଶେଷରେ ଉଲ୍ଲଙ୍ଘନ କରିବା ।

## (a) କଞ୍ଚାମାଳ :

(i) ବାଲି : ଏହା କାରର ମୂଖ୍ୟ ଉପାଦାନ ଓ ଏହା ସିଲିକନ୍ ଡ୍ରାଇଅକସାଇଡ ଅଟେ ।

କାରର ଉପାଦାନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର ହେଉଥିବା ବାଲି ଶୁଦ୍ଧ ଶ୍ଵର୍ତ୍ତିକ ହେବା ଉଚିତ, ଯେଉଁଠାରେ 99% - 99.7%  $\text{SiO}_2$  ଥିବା ଉଚିତ । ବାଲି କଣିକା ଏକ ସମାନ ପ୍ରକାରର ଓ ମଧ୍ୟ ଆକାରର ହେବା ଉଚିତ । ବଡ଼ କଣିକା ଧୂରେ ଧୂରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ଓ ବହୁତ ଛୋଟକଣିକା ବହୁତ ତାବୁ ଗତିରେ ପ୍ରତିକ୍ରିୟା କରେ ।

(ii) ଶାରୀୟ ଧାତୁ ଯୌଗିକ ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{NaNO}_3$ ,  $\text{KNO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ) - ଏଥରୁ  $\text{Na}_2\text{O}$  (ସୋଡ଼ାକାରରେ)  $\text{K}_2\text{O}$  (କଠିନ କାରରେ) ମିଲେ ।

(iii) ମୃତ୍ୟୁରାଧାତୁ ଯୌଗିକ ( $\text{CaO}$ ,  $\text{CaCO}_3$  ଓ  $\text{BaCO}_3$ ): ଏହା ତୋଲୋମାଇଟ୍, ( $\text{CaCO}_3$ ,  $\text{MgCO}_3$ ) ଓ ବୁନାପଥରରୁ ମିଳିଥାଏ ।  $\text{MgO}$  ମଧ୍ୟ ତୋଲୋମାଇଟ୍ରୁ ମିଳିଥାଏ ଯାହା କାରର ଭୌତିକ ଗୁଣଧର୍ମ ନିୟନ୍ତ୍ରଣ କରେ । ମୃତ୍ୟୁର ଯୌଗିକ କାରକୁ ଉଚିତ ଆବର୍ତ୍ତନାଙ୍କରେ ପହଞ୍ଚାଇପାରେ ।

(iv) ଭାରାଧାତୁ ଅକସାଇଡ୍ ( $\text{ZnO}$ ,  $\text{PbO}$ ,  $\text{Pb}_3\text{O}_4$ ), ଲାଲସୀଥା ( $\text{Pb}_3\text{O}_4$ ) ଓ ଲିଥ୍ରେଇ ( $\text{PbO}$ ) ଶ୍ଵର୍ତ୍ତିକ କାର ବା ଫୀଣ୍ଟକାରରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ । ଏହା କାରର ଉଚିତ ଆବର୍ତ୍ତନାଙ୍କ ଓ ଚମକତା ପ୍ରଦାନ କରେ ।



ଶିଳ୍ପୀ

(v) ଫେଲ୍‌ଡ଼ସାର : ଏହା  $Al_2O_3$  ର ଶଷ୍ଟା ଧାତୁପିଣ୍ଡ । ଫେଲ୍‌ଡ଼ସାରର ସାଧାରଣ ସଂକେତ ସ୍ଥତ  $M_2O$ ,  $Al_2O_3$ ,  $6SiO_2$  ଅଟେ । ଯେଉଁଠି  $M^+$  = Na ବା K କୁ ନିର୍ମିତ କରେ । ଫେଲ୍‌ଡ଼ସାରର ଅନ୍ୟଲାଭ ଏହା ଯେକି ଏହା  $Na_2O$ ,  $K_2O$  ଓ ସିଲିକା ମଧ୍ୟ ଦିଏ । ଆଲୁମିନା ( $Al_2O_3$ ) କାଚକୁ ଗରମ ଅବସ୍ଥାରେ ଅବାନକ ବଦଳିବାକୁ ପ୍ରତିରୋଧ କରେ ।

(vi) ବୋରାକସ୍ : ଏହା ଏକ ସ୍ଥତ ଘଟକ ଅଟେ । ଏହା ବୋରନ୍ ଅକ୍ସାଇଡ୍ ଓ  $Na_2O$  ର ଧାତୁପିଣ୍ଡ ଅଟେ । ବୋରକସ୍ କାଚର ଉତ୍ସାହପ୍ରସାର ଗୁଣକୁ କମକରେ ଓ ଏହାର ସଂଗଳନତା, ରାସାୟନିକ ସ୍ଥାଯିତ୍ବ ଓ ଶୁଦ୍ଧତାକୁ ବଢାଏ ।

(vii) କଲ୍‌ଟ : କଞ୍ଚାମାଳ ସହ ଫିଙ୍ଗା ଯାଇଥିବା କାଚ ଗୁଣ୍ଠକୁ ମିଶାଇ ସେଥିରୁ ଯେଉଁ କାଚ ତିଆରି ହୁଏ ତାହା କାଚର ସଂଗଳନତା ବଢାଏ । ଅନ୍ୟ ପ୍ରକାରେ କର୍ଷିଲେ, ଏହା ସଂଗଳନର ତାପକୁ କମ କରେ ଯାହା ଫଳରେ କମ୍ପାପମାତ୍ରାରେ କାଚ ଉତ୍ସାଦନ ହୋଇପାରେ । କଲ୍‌ଟ କଞ୍ଚାମାଳର 10 - 80% ପ୍ରତିଶତ ଅଟେ । ତେଣୁ ଅବାଞ୍ଛିତ କାଚର ସଦ୍ଵୁପଯୋଗର ଏହା ଉତ୍ସମ ସାଧନ ଅଟେ ।

(viii) କଞ୍ଚାମାଳରେ କିଛି ଧାତୁର ଅକ୍ସାଇଡ୍ ମିଶାଇ କାଚକୁ ରଙ୍ଗୀନ କରାଯାଏ । କିଛି ମୂଖ୍ୟ ରଙ୍ଗ ପ୍ରଦାନକାରୀ ପଦାର୍ଥର ଚିଠା ସାରଣୀ 36.4 ରେ ବିଆଯାଇଛି ।

#### ସାରଣୀ 36.4

ରଙ୍ଗ ପ୍ରଦାନକାରୀ ପଦାର୍ଥ	ସଂକେତ	ମିଳୁଥିବା ରଙ୍ଗ
ଲୋହ ଅକ୍ସାଇଡ୍ କ୍ରୋମିଅମ୍ ଯୋଗିକ	$FeO$ , $Fe_2O_3$ $Cr_2O_3$ , $K_2CrO_4$	କମ୍ପାଲ ବା ମେହିଁନ୍ଦି ରଙ୍ଗ ଲାଲ - ହଳଦିଆ
କୋବାଲ୍‌ଟ ଅକ୍ସାଇଡ୍ କାଡ଼ମିୟମ୍ ସଲଫେଟ୍ ସ୍ଵନା ତୃତୀୟ	$CoO$ $CdSO_4$ କଲେଏଡ୍ $Au$	ନୀଳ ହଳଦିଆ ଝାପସା ଲାଲରଙ୍ଗ

#### (b) ଉତ୍ସାଦନ ପ୍ରକିଣ୍ୟା :-

କଲ୍‌ଟ ସହିତ କଞ୍ଚାମାଳକୁ ଉତ୍ସାଦନ ମିଶାଇ ଚକିରେ ପେଯାଯାଏ । ତୁଣ୍ଡକୁ ଖୋଲା ବା ବନ୍ଦ ଭାଟିରେ ସଂଗଳିତ କରାଯାଏ ।  $MnO$  ପରି କିଛି ରଙ୍ଗବିନାଶକ ମିଶାଇ ଏହାକୁ ଗ୍ୟାସ ନବାହାରିବା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଗରମ କରାଯାଏ । ଏହାପରେ ରଙ୍ଗ ପ୍ରଦାନକାରୀ ପଦାର୍ଥକୁ ମିଶାଇ ଏକ ସମାଜୀଳିପିଣ୍ଡ ପାଇବା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଗରମ କରାଯାଏ, ତାପରେ ଏହାକୁ ଆବଶ୍ୟକୀୟ ନମନୀୟତା ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ଧୂରେଧୂରେ ଥଣ୍ଡା କରାଯାଏ, ଯାହାପରେ ଏହାକୁ ସହଜରେ ବ୍ୟବହାର କରିବୁଏ । ଏହି ପ୍ରକାରରେ ମିଳୁଥିବା କାଚକୁ ମାତୃକାଚ (Mother glass) କୁହାଯାଏ ।

ଏହାପରେ ଏହାକୁ ଫୁଲାଇକରି ବା ଛାଅରେ ଭାଲିକରି ଆବଶ୍ୟକୀୟ ଆକାର ଦିଆଯାଏ । ପ୍ରାପୁବସ୍ତୁକୁ ଧୂରେ ଧୂରେ ଥଣ୍ଡା କରାଯାଏ । ଏହି ପ୍ରଣାଳୀକୁ ତାପାନ୍ତୁଶାନ୍ତନ (Annealing) କୁହାଯାଏ । ସଫା କରିବା, କାଟିବା, ଘଷିବା ଓ ପଳିଷ କରିବା ପ୍ରଣାଳୀପରେ ଅନ୍ତିମ କାଚଚିଆରି ବସ୍ତୁମିଳେ ।

#### 36.2.2. କାଚର ଗୁଣଧର୍ମ :-

- ଏହା ଦାନାଦାର ନୁହେଁ । ଏଥରେ ବହୁତ କମ ଆଭ୍ୟନ୍ତରୀଣନ୍ତିଯମିତତା ଥାଏ ।
- ଏହାର ତୀଣ୍ଣି ଗଳନାଙ୍କ ନାହିଁ । ଗରମ କଲେ ଆସେ ଆସେ ଏହା ନରମ ହୁଏ ଓ ଅବଶେଷରେ ପ୍ରବାହିତ ହେବାକୁ ଆରମ୍ଭ କରେ ।
- ଥଣ୍ଡା କରିବା ପରେ ଏହି ଗରମ ତରଳ ପଦାର୍ଥ ଧୂରେ ଧୂରେ ଥଣ୍ଡାହୋଇ ବହଳିଆ ତରଳ ପଦାର୍ଥରେ ପରିଣତ ହୁଏ । ଯାହାକୁ ଉଚ୍ଚ ମୂତାବକ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାର ବସ୍ତୁରେ ପରିଣତ କରାଯାଏ ।

## ମଡ୍ଯୁଲ-VIII(B)

ରସାୟନ ଏବଂ ଶିକ୍ଷ



ଚିପ୍ଳଣୀ

- ଏହା ସ୍ଵତ୍ତ ବା ଅସ୍ଵତ୍ତ ହୋଇପାରେ ।
- ଏହା ସଂପୂର୍ଣ୍ଣନିଷ୍ଠିୟ ଓ ଏହା ହାଇଡ୍ରୋଜେନ ପେରୋକ୍ସାଇଡ୍ ଓ କେତେକ ଶାର ବ୍ୟତୀତ ଅନ୍ୟ ରାସାୟନିକ ପଦାର୍ଥ ଦ୍ୱାରା ପ୍ରଭାବିତ ହୁଏ ନାହିଁ ।
- ଏହାର ସଂକୋଚନ ବଳ ଅଧିକ ଓ ଏହାର ଗଠନରେ ଆଭ୍ୟନ୍ତରୀଣ ନିୟମିତତା ନାହିଁ ।
- ଏହା ଉତ୍ତାପ ଓ ବିଦ୍ୟୁତର କୁପରିବାହୀ ।

**36.2.3. କାଚର ପ୍ରକାର :-**

ବଜାରରେ ଅନେକ ପ୍ରକାର କାଚ ମିଳୁଛି । ଝରକା କାଚ ୦.୨୦ ଆରୟ କରି ବୁଲେଟ୍ ନିରୋଧୀ କାଚ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ନାନା ପ୍ରକାର କାଚ ଓ ସେମାନଙ୍କର ବ୍ୟବହାର ତଳେ ଆଲୋଚନା କରାଗଲା ।

- (i) **ସୋଡା କାଚ ବା ନରମ କାଚ :** ଏହା ସାଧାରଣ ବ୍ୟବହୃତ କାଚ, ଏହା ସଞ୍ଚାର ନିମ୍ନ ମାନର କାଚ । ସମୁଦ୍ରାଯତ୍ତ ଉଦ୍ଦାରନ କରାଯାଉଥିବା କାଚର ଏହା 95% ବାଲି (ସିଲିକା), କାଲସିୟମ କାର୍ବୋନେଟ୍ (ବୁନପଥର) ଓ ସୋଡାକ୍ଷାର ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ) ର ସଂଗଳନ ଦ୍ୱାରା ଏହା ତିଆରି ହୁଏ । ଏହାର ଆନୁମାନିକ ସଂଘଟନ  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{CaO}$ ,  $6\text{SiO}_2$  ଏଥରେ 70 - 74%,  $\text{SiO}_2$ , 8 - 13%  $\text{CaO}$ , ଓ 13 - 18%  $\text{Na}_2\text{O}$  ଥାଏ । ହାରାହାରୀ 2%  $\text{Al}_2\text{O}_3$  ଖାଦ ଏଥରେ ମଧ୍ୟ ରହିପାରେ । ଇଲେକ୍ଟ୍ରିକ୍ ବଲ୍ବ, ଝରକା କାଚ, ବୋଲଳ, ଜାର ଇତ୍ୟାଦି ତିଆରିରେ ମଧ୍ୟ ଏହା ବ୍ୟବହାର ହୁଏ ।
- (ii) **ସିସା କାଚ ବା ଫ୍ଲୀଶକାଚ :** ଉଚିତ ଅନୁପାତରେ ଲିଥ୍ରେଇ୍ (PbO), ପୋଟାସିୟମ କାର୍ବୋନେଟ୍, ଶାରସୋଡା, ବୁନପଥର ଓ ବାଲିକୁ ସଂଗଳନ କଲେ ଏହା ତିଆରି ହୁଏ । ଏହାର ଆନୁମାନିକ ସଂଘଟନ  $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{PbO}$ ,  $6\text{SiO}_2$  । ଏଥରେ ହାରାହାରୀ 45% ବାଲି ଓ ବିଭିନ୍ନ ମାତ୍ରାର ଲେଉ ଅକ୍ସାଇଡ୍,  $\text{NaO}_2$ ,  $\text{K}_2\text{O}$  ଓ  $\text{CaO}$  ଥାଏ । ଅଧିକ ସିସାଥିବା କାଚକୁ  $x$ -ray ଓ  $r$ -ray ରୁ ରକ୍ଷାପାଇବା ପାଇଁ ତାଙ୍କ ଆକାରରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ । ଏହାର ଉପଯୋଗ ସେହି କୋଠାଘରେ ହୁଏ ଯେଉଁଠାରେ  $x$ -ray ଓ  $r$ -ray ପ୍ରକ୍ଷୁଣଣ ଯନ୍ତ୍ରପାତ୍ର ସ୍ଥାପିତ ହୋଇଥାଏ । ନାଭିକୀୟ ବିକିରଣରୁ ରକ୍ଷାପାଇବା ପାଇଁ ନାଭିକୀୟ ଯନ୍ତ୍ରପାତ୍ରରେ ଏହା ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ । ଏସିବୁ ପ୍ରଯୋଗ ବ୍ୟତୀତ, ସାସାକାଚ - ତଣ୍ଣୁ ସମ୍ବନ୍ଧୀୟ ଯନ୍ତ୍ରପାତ୍ର ଯଥା ଲେନ୍ସ, କିଷ୍ଟାଳ ଜିନିଷ (ଡରମ ଟେବୁଲ ଜିନିଷ), କୃତିମ ବା ଶୋଭାବର୍ଦ୍ଧକ ଗଣଣାରେ ନକଳି ମୂଲ୍ୟବାନ ପଥର ଆକାରରେ ଓ ବିଦ୍ୟୁତ ନିରୋଧକ ତିଆରିରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ।
- (iii) **ଚର୍ମଳିତ କାଚ (ପାୟନ କାଚ) :** ସଠିକ୍ ଭାବରେ ଏହା କୌଣସି ପ୍ରକାର କାଚ ନୁହେଁ କିନ୍ତୁ ତାପାନୁଶାତନ ପୂର୍ବରୁ କାଚ ପଦାର୍ଥରେ ଏକ ପ୍ରକାର ପ୍ରକ୍ରିୟା କରାଯାଏ । ଗରମ କାଚ ଦ୍ୱାରା ବ୍ୟକ୍ତ ଉତ୍ସପ୍ତ ତେଲ ମଧ୍ୟରେ ବୁଢାଯାଏ । ଦ୍ୱରବ୍ୟର ବାହାର ପ୍ରତି ସଂକୋଚନ ହୋଇ ଶକ୍ତିହୋଇଯାଏ, ପରକୁ ଉତ୍ତର ପ୍ରତି ଉପରେ ଛୁପ ପଡ଼େ । ଯଦି ଉପରି ତାଙ୍କୁ ଉତ୍ତର ପାଇଁ ଏହା ତାଙ୍କୁ ଖଣ୍ଡ ଖଣ୍ଡ ହୋଇଯାଏ । କାଚର ଏହି ପ୍ରକରଣକୁ ପାୟନୀକରଣ କୁହାଯାଏ । ଏହି କାଚ ବହୁତ ଦୃଢ଼ ଓ ଶକ୍ତିହୋଇଯାଏ । ତାପନ ଓ ଯାନ୍ତିକ ଆଘାତକୁ ସହିପାରେ । ସ୍ଵତଃକାଳିତ ଦରଜା, ବଢ଼ିବଢ଼ି ଯୋକେସ୍ ଆଦିରେ ଏହି କାଚ ବ୍ୟବହାର ହୁଏ । ଏହି ସୁଦୃଢ଼ କାଚ କାର, ଟକ୍ ଓ ଉତ୍ତାଜାହାଜରେ ବାୟୁ ରକ୍ଷାକର୍ତ୍ତା (Wind Shield) ରୂପେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ।
- (iv) **ପ୍ରତୀକ୍ୟ ସୁରକ୍ଷା କାଚ :** ଦୁଇ ବା ତିନି ପରଷ୍ପ ସମତଳ କାଚ ମଣିରେ ପଳିଭିନ୍ନାଇଲ୍ ବୁଟାଇରେଟ୍ ପ୍ଲାଷ୍ଟିକ୍ ବା ଡିନାଇଲ୍ ଏସିଟେଟ୍ ରେସିନ୍ର ପତଳା ପ୍ରତି ପରଷ୍ପ ପ୍ରଯୋଗରେ ମଧ୍ୟ ବାନ୍ଧି ହୋଇ ରହିପାରନ୍ତି । ଅଣ୍ଣା କରିବା ପରେ କାଚ ଚର୍ମଳିତ (tough)



ଚିତ୍ରଣୀ

ହୋଇଯାଏ ଓ ଏହା ତାପ ଓ ରୂପର ହଠାତ୍ ପରିବର୍ତ୍ତନକୁ ସହିପାରେ । ଭାଙ୍ଗିବାପରେ କାତ ଗୁଡ଼ିକ ଏଣେତେଣେ ବିକ୍ଷପି ଭାବରେ ଛିଟିକି ଯାଆନ୍ତି ନାହିଁ । ଏହି ପ୍ରକାର କାତ ପ୍ରବେଶ ଦ୍ୱାର ଦରଜା, ଖସଦିନ୍ଧିବା ଦରଜା, ଛାତର ଗବାଷ କାତ ପାଇଁ ଉତ୍ତମ ଅଟେ । ଏହି କାତ ମଧ୍ୟ କାର ଓ ମୋଟର ଗାଡ଼ିର ପବନ ପଶିବା ପାଇଁ ଥିବା ଝରକାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ । ଯଦି ଅନେକ ଗୁଡ଼ିଏ କାତ ପ୍ରର ନେଇ ପ୍ରତିପରିଷ ଉପରେ ଭିନ୍ନାଳ୍ଲ ରେସିନ୍ ଦେଇ ଗୁପିକରି ରଖାଯାଏ, ତେବେ ଗୁଲି ରୋଧା କାତ (Bullet proof) ମିଳିଥାଏ ।

- (v) **କୁପରିବାହା କାତ :** ଦୁଇଟି କାତ ପ୍ରର ମଧ୍ୟରେ କୁପରିବାହା ପଦାର୍ଥ ଯଥା ଶୁଷ୍କ ବା ଯୁଆବନ୍ଧ କରି ପରିସାମାକୁ ଗରମ କରି ବନ୍ଦ କରିଦେଲେ ଏହି କାତ ମିଳେ । ଯେଉଁ ଅଙ୍ଗଳିକାର ଭିତର ଭାଗକୁ ବାହାରର ପ୍ରତ୍ୟେ ଜଳବାୟୁରୁ ରକ୍ଷା କରିବାକୁ ପଡ଼େ ସେହି ପ୍ରକାର ଘରେ ଏହି ପ୍ରକାର କାତ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ । ରମ ଜଳବାୟୁ ପରିସ୍ଥିତିରେ ତିନି ସମତଳ ବିଶିଷ୍ଟ ଦୁଇ ପରିଷ କୁପରିବାହା ପଦାର୍ଥ ଥିବା କାତ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ । ଏହି କାତ କୋଠରାକୁ ଗ୍ରାଣ୍ଟ ରତ୍ନରେ ଥଞ୍ଚାରଖେ ଓ ଶାତ ରତ୍ନରେ ଗରମ ରଖେ ।

ଉପରେ ଦିଆଯାଇଥିବା କାତ ବ୍ୟତୀତ ଅନେକ ପ୍ରକାର କାତ ମଧ୍ୟ ଜଣାଅଛି ଯାହା ଟେବୁଳ ଉପର କାତ, ରାସାୟନିକ ପଦାର୍ଥ ରଖିବା ପାତ୍ର, ଚଷମା କାତ, ଖରାରେ ପିଣ୍ଡିବା ଚଷମା, ନିଅନ୍ ଲାଇଟ୍, କାଥୋଡ଼୍ ଟିଉବ୍ ଓ ଅନ୍ୟ କେତେକ ପଦାର୍ଥ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରିବା ପାର୍କ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ।



### ପାଠଗତ ସ୍ପଷ୍ଟିକଣା : 36.2

- କାତ ଉପାଦନରେ ବ୍ୟବହୃତ ବିଭିନ୍ନ କଞ୍ଚାମାଳର ଚିଠା ପ୍ରସ୍ତୁତ କର ।
- ସୋଡ଼ା କାତର ରାସାୟନିକ ସଂଘଟନ କ'ଣ ?
- କାତର ପାୟନୀ କରଣ କହିଲେ କ'ଣ ବୁଝ ?
- କାତରେ ରଙ୍ଗ ପ୍ରଦାନ କରୁଥିବା ଦୁଇଟି ପଦାର୍ଥର ଉଦାହରଣ ଦିଅ ।

### 36.3 ମୁଣ୍ଡିକା ଶିଳ୍ପ (ସେରାମିକସ୍) :-

ସେରାମିକ ଶିଳ୍ପର ଉପରେ ପ୍ରାଚୀନ ଗ୍ରୀକ ଶବ୍ଦ “କେରାମସ୍” ରୁହୋଇଛି, ଯାହାର ଅର୍ଥ ଜଳାହେବା ସାମଗ୍ରୀ । ଏହା ବିସ୍ତୃତ ଶ୍ରେଣୀଯ ରାସାୟନିକ ଅଙ୍କେବିକ ପଦାର୍ଥକୁ ବୁଝାଏ, ଯେଉଁ ଗୁଡ଼ିକ ଉକ୍ତ ତାପମାନରେ ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୁଅନ୍ତି ବା ଉକ୍ତତାପମାନରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ । ସେଗୁଡ଼ିକୁ ମୁଖ୍ୟତ୍ୟ ନିମ୍ନୋକ୍ତ ଦୁଇଟି ଶ୍ରେଣୀରେ ବିଭିନ୍ନ କରାଯାଇଛି ।

- ଚିନା ମାଟିର ଉପାଦ
- ଦୂର୍ଗଳନୀୟ (ରିଫ୍ରାଙ୍କୋରୀ)

#### ଚିନା ମାଟିର ଉପାଦ :

ଚିନା ମାଟିର ଉପାଦକୁ ନିମ୍ନୋକ୍ତ ଉପବିଭାଗରେ ବିଭିନ୍ନ କରାଯାଇଛି ।

- (i) **ଗଠନ ମୂଳକ ମାଟିର ଉପାଦ (Structural clay products) ।** ଏହାର ମୁଖ୍ୟ ସଂଘଟକ ଲୋହ ଅକ୍ଷାଇଡ୍ ଓ ଏହା ଇଟ୍, ଟେରାକୋଟା, ନର୍ମମାରେ ବ୍ୟବହୃତ ପାଇପ୍ ଓ ଟାଇଲ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତିରେ ବ୍ୟବହୃତ ହୁଏ ।

## ମଡ୍ଯୁଲ-VIII(B)

ରସାୟନ ଏବଂ ଶିକ୍ଷ



ଚିପ୍ତଣୀ

- (ii) ଧଳା ପାତ୍ର ବା ଧଳା ବାସନ :- ଏହା ଚିନାମାଟି (କାଓଲିନ) ସହ କେତେକ ବିଗଳିତ ସିଲିକେଟ୍ର ମିଶ୍ରଣରୁ ତିଆରି ହୋଇଥାଏ । ଚିନାମାଟିର ପାତ୍ର, ଯୋର୍ସେଲିନ ପଥର ପାତ୍ର ଓ କାଚ ବାସନ ଏହାର ଅନ୍ତର୍ଭୁକ୍ତ ।
- (iii) ରାସାୟନିକ ପଥର ପାତ୍ର :- ଏଗୁଡ଼ିକ ଦୁର୍ଗଳନୀୟ ମାଟି, ତଙ୍ଗ ପଥର ଓ ମୁଣ୍ଡିୟ ପାତ୍ରର ଗୁଣ୍ଠର ମିଶ୍ରଣରୁ ତିଆରି ହୁଏ ଓ ଏହାପରେ ଏହାକୁ ତକମକ କରାଯାଏ । ଏଗୁଡ଼ିକ ସାଧାରଣତଃ ବହୁତ ଶକ୍ତିଶାଳୀ, କିନ୍ତୁ ସଜ୍ଜିଦ୍ଵା ନୁହେଁ । ଏହା ଶୌଚାଳ୍ୟରେ ଲଗାଯାଉଥିବା ଗାଧୁଆବେସିନ, ପୋଇବା ବେସିନ, ସିଙ୍ଗ୍ ଓ ନର୍ଦମା ପାଇପରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ । ମାଟିର ଉପାଦ ବିଷୟରେ ସଂପୂର୍ଣ୍ଣ ଭାବରେ ଜାଣିବା ପୂର୍ବରୁ ଆମେ ମାଟି ବିଷୟରେ ଜାଣିବା ।

**36.3.1. ମାଟି କ'ଣ ?**

ତୌଗୋଲିକ ଦୃଷ୍ଟିକୋଣରୁ ଜଳବାୟୁ ପ୍ରଭାବରେ ବହୁତ ବର୍ଣ୍ଣଧରି ପଥରର ବିଘଟନ ଦ୍ୱାରା ଯେଉଁ ପଦାର୍ଥମିଳେ ତାହାକୁ ମାଟି କୁହାଯାଏ । ଏଥରେ ମୂଖ୍ୟ ଆଲୁମିନିୟମ ସିଲିକେଟ୍ ସହ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ପଦାର୍ଥ ଯଥା :- ଅନ୍ତ୍ର (ମାଇକ୍ରୋ), ଶିଳା ଶଟିକ (କ୍ଲାଇଟ୍) ଓ ବାଲି ଇତ୍ୟାଦି ଥାଏ । କେତେକ ସାଧାରଣ ମାଟି ଓ ସେମାନଙ୍କର ରସାୟନିକ ସଂକେତ ଏହି ପ୍ରକାରର ।

- |                 |   |
|-----------------|---|
| (i) ବେଡେଲାଇଟ୍   | $\text{Al}_2\text{O}_3, 2\text{SiO}_2, \text{H}_2\text{O}$  |
| (ii) କାଓଲିନାଇଟ୍ | $\text{Al}_2\text{O}_3, 2\text{SiO}_2, 2\text{H}_2\text{O}$ |
| (iii) ହେଲୋସାଇଟ୍ | $\text{Al}_2\text{O}_3, 2\text{SiO}_2, 3\text{H}_2\text{O}$ |

ଏଗୁଡ଼ିକ କେବଳ ଜଳଯୋଜିତ ହୋଇଥିବା ଜଳ ଅଣୁ ଦ୍ୱାରା ପୃଥକ୍ ଅଟନ୍ତି । ମାଟିର ଗୁରୁତ୍ବପୂର୍ଣ୍ଣ ଗୁଣଧର୍ମକୁ ନମନିୟତା (Plasticity) କୁହାଯାଏ, କାରଣ ଏହା ପାଣି ସହିତ ମିଶିଲେ ଏକ ପ୍ଲାଷ୍ଟିକ ପରି ବସ୍ତୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରେ, ଯାହାକୁ ଜଛାନ୍ତୁମାୟୀ ବିଭିନ୍ନ ଆକାରକୁ ତଳାଯାଇପାରେ ।

କୁମ୍ବାରମାନେ କାଦୁଆକୁ କିପରି ବିଭିନ୍ନ ଆକାର ଦିଅନ୍ତି ତାହା ତୁମେ ଦେଖୁଥିବ । ଓଦା କାଦୁଆର ପର୍ଯ୍ୟାୟ ଦୃଢ଼ତା ଥାଏ, ତେଣୁ ଏହାକୁ ବହୁତ ସମୟ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ରଖିଲେ ଏହା ବିକୃତ ହୁଏ ନାହିଁ ।

**36.3.2. ଗଠନ ମୂଲକ ମାଟି ଉପାଦ**

ଇଟା ଓ ଟାଇଲ ପରି ଗଠନ ମୂଲକ ମାଟି ଉପାଦ ଲୌହଅକ୍ଷାଇଡ୍ ଓ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଖାଦ ଥିବା ମାଟିରୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୁଏ ।

**(i) ଇଟା :** ଏହା ସବୁଠାରୁ ପୁରୁଣା ଓ ଅତ୍ୟଧିକ ବ୍ୟବହରୀୟ ହେଉଥିବା ନିର୍ମାଣ ସାମଗ୍ରୀ ଅଟେ । ଏହା ଶଷ୍ଟା, ନିକଟରେ ମିଳେ (ପାର୍ବତୀୟ ଶୈତା ବ୍ୟତୀତ) ଓ ଶକ୍ତିଶାଳୀ ଅଟେ । ଇଟା ତିଆରି ପାଇଁ ବ୍ୟବହରୀୟ ମୁଖ୍ୟ କଞ୍ଚାମାଳ ମାଟି (ଆଲୁମିନା) ଓ ବାଲି (ସିଲିକା) ଅଟେ । ଏଥରେ କିନ୍ତୁ ମାତ୍ରାରେ ବୁନ (ଶକ୍ତି ଦେବାପାଇଁ ଓ ସଂକୋଚନ କମାଇବା ପାଇଁ) ଓ ଲୌହଅକ୍ଷାଇଡ୍ (ଇଟାର ଅଣୁର ସଂଗଳନରେ ସାହାଯ୍ୟ କରେ ଓ ରଙ୍ଗ ପ୍ରଦାନ କରେ) ମଧ୍ୟ ମିଶାଯାଏ । ଇଟାର ଉପାଦନ ନିମ୍ନଲିଖିତ ପ୍ରକିଯା ଦ୍ୱାରା ହୁଏ

- ମାଟିକୁ ପାଣି ସହ ମିଶାଇ କକଟି ସମାଗୀ କାଦୁଆ ତିଆରି କରାଯାଏ ।
- ସମାଗୀ କାଦୁଆକୁ ଛାଞ୍ଚରେ ତଳାଯାଏ ଓ ତାପରେ ଇଟାକୁ ଶୁଖାଯାଏ ।
- ଶୁଖିଲା ଇଟାକୁ ଭାଟିରେ ପୋଡ଼ାଯାଏ ।

ଆଜିକାଲି ତାପକ ବିଦ୍ୟୁତ୍ କେନ୍ଦ୍ରରୁ (ଥରମାଲ ପାଞ୍ଚାର ପ୍ଲାଷ୍ଟ) ମିଳୁଥିବା ପାଉଁଶାରୁ (Fly ash) ଇଟା ତିଆରି କରାଯାଉଛି ।



ଚିତ୍ରଣୀ

ii) ଟାଇଲ୍ : ଏହା ଉନ୍ନତ ଶୁଣମାନର ମାଟିରୁ (ଯେଉଁଥିରେ ସାନଗୋଡ଼ି, ବଜୁରି ଓ ଅନ୍ୟାନ୍ୟ ଖାଦ ନଥାଏ) ପ୍ରସ୍ତୁତ ହୁଏ ଓ ଏହା ଚଟାଣ, ଘରକୁ ଯିବା ରାଷ୍ଟ୍ରା ଓ ଛାତରେ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ । ଅତି ଉନ୍ନତ ପ୍ରକାର ଟାଇଲ୍ ସ୍ଵାଜସଙ୍ଗ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ । କାଠ ଓ ମୃଣାୟ ପାତ୍ରକୁ ଭଲଭାବରେ ଗୁଣ୍ଠଳର ଟାଇଲ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ ସମୟରେ କାହୁଆରେ ମିଶାଇଲେ ଏହା ଟାଇଲକୁ ଶକ୍ତି ପ୍ରଦାନ କରେ ।

### 36.3.3. ଶୁଭ୍ର ସାମଗ୍ରୀ ଓ ଶୁଭ୍ର ମୃଣାୟ ପାତ୍ର :

ଏଗୁଡ଼ିକ ମାଟିରୁ ତିଆରି ପଦାର୍ଥ ଯାହାର ରଂଗ ଧଳା ବା ଉଷ୍ଣତ୍ବକ୍ରୀମ ରଙ୍ଗର । ଶୁଭ୍ର ସାମଗ୍ରୀ ଗୁଡ଼ିକ ଚିନାମାଟି, ଫେଳତ୍ସାର ( $K_2O$ ,  $Al_2O_3$ ,  $SiO_2$ ) ଓ ବାଲି ବା ଫୀଲ୍‌ଷ୍ଟ୍ (SiO<sub>2</sub>) ରୁ ତିଆରି । ଏଗୁଡ଼ିକୁ ବିଭିନ୍ନ ମାତ୍ରାରେ ବ୍ୟବହାର କରି ନାନା ପ୍ରକାର ପଦାର୍ଥ ତିଆରି କରାଯାଏ । କଞ୍ଚାମାଳରେ ଲୌହଅକ୍ସାଇତ୍ ଆଦୌ ନଥାଏ ବା ଖୁବ୍ କମ୍ ପରିମାଣରେ ଥାଏ ।

ଶୁଭ୍ର ସାମଗ୍ରୀ ତିଆରି କରିବା ପାଇଁ ପ୍ରଥମ କଞ୍ଚାମାଳକୁ ଭଲ ଭାବରେ ଗୁଣ୍ଠଳ କରାଯାଇଁ ପାଣି ସହ ମିଶାଯାଏ । ତା'ପରେ ଓଦା କାହୁଆରୁ ଉଚ୍ଚାନ୍ତ୍ରାୟା ବିଭିନ୍ନ ଆକାର ଛାଞ୍ଚରେ ଢଳାଯାଏ, ଶୁଖେଇବା ପରେ ରକମକ କରାଯାଏ । ରକମକ୍ କରିବା ସମୟରେ ମାଟିର ଛିଦ୍ରଗୁଡ଼ିକ ବନ୍ଦହୋଇ ଯାଆନ୍ତି ଯାହାଦ୍ୱାରା ଏହା ଜଳରୋଧୀ ହୁଏ ଓ ରକମକ୍ ଦେଖାଯାଏ । ରକମକ୍ କରିବା ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ଚମକଦାର ପଦାର୍ଥ ମାନଙ୍କ ମଧ୍ୟରେ ଶିଳାସ୍ଟିକ (quartz), ଫେଳତ୍ସାର, ସିସା ଓ ବୋରେସିଲିକେଟ୍ ଓ କିଛି ରଙ୍ଗ ପ୍ରଦାନକାରୀ ଉପାଦାନ ଉତ୍ସାହିତି । ଏଗୁଡ଼ିକୁ ପାଣି ସହ ମିଶାଇ ଏକ କଳୟଡ଼ୀୟ ଦ୍ରୁବଣ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରାଯାଏ । ରକମକ୍ କରିବା ପାଇଁ ଜିନିଷ ଗୁଡ଼ିକୁ ବୁଲାରୁ ବାହାର କରି କଳୟଡ଼ୀୟ ଦ୍ରୁବଣରେ ବୁଢ଼ାଯାଏ ଓ ଅଧିକ ଉତ୍ତରାପରେ ଶୁଖାଯାଏ । ରକମକ୍ ପ୍ରଦାନକାରୀ ପଦାର୍ଥ ତରଳି ପାତ୍ର ଛିଦ୍ର ପୂରଣ କରେ ଓ ପାତ୍ର ଉପରି ଭାଗରେ ଚମକତା ପ୍ରଦାନ କରେ ।

### 36.3.4. ରାସାୟନିକ ପଥର ସାମଗ୍ରୀ :

ନାମାନୁସାରେ ରାସାୟନିକ ପଥର ସାମଗ୍ରୀ ପଥର ପରି ଖୁବ୍ ମଜିତୁତ । କଞ୍ଚାମାଳକୁ ଅଧିକ ଉଚ୍ଚତାପ ମାତ୍ରାରେ ଗରମ କରି ଏହା ମିଳିଥାଏ । ଚିନାମାଟି, କାଓଲିନ୍, ଫେଳତ୍ସାର ଓ ବାଲିର ମିଶ୍ରଣକୁ ଭଲ ଭାବରେ ଗୁଣ୍ଠଳର ସେଥିରୁ ସ୍ଵତନ୍ତ୍ର ପଥର ସାମଗ୍ରୀ ତିଆରି କରାଯାଏ । ଏଥିରୁ ଯେଉଁ ପ୍ଲାଷ୍ଟିକ ପରି ପଦାର୍ଥ ମିଳେ ତାହାକୁ ଛାଞ୍ଚରେ ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରକାରରେ ଢଳାଯାଏ । ତିଆରି ହୋଇଥିବା ବିଭିନ୍ନ ଆକାରର ଦ୍ରୁବ୍ୟକୁ ଶୁଖାଯାଏ ଓ 1273K ରେ ଗରମ କରାଯାଏ ଓ ତାପରେ 1373K ଉତ୍ତରାପରେ କଳୟଡ଼ୀୟ ଲବଣରେ ବୁଢ଼ାଯାଏ । ଲବଣରେ ବୁଢ଼ାଯାଇଥିବା ଗରମ ପାତ୍ର ଉପରେ ସୋଡ଼ିଆମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ଦ୍ରୁବଣରେ ବୁଢ଼ାଯାଏ ଓ ଅଧିକ ତାପମାତ୍ରାରେ ଗରମ କରାଯାଏ । ସୋଡ଼ିଆମ୍ କ୍ଲୋରାଇଡ୍ ବାଷାଭ୍ରତହୋଇ ଦ୍ରୁବ୍ୟରୁ ପ୍ରତିକିପ୍ତ କରି ସୋଡ଼ିଆମ୍ ଆଲୁମିନିୟମ୍ ସିଲିକେଟ୍ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରେ । ଏହା ଅତ୍ୟନ୍ତ ଖଳନୀୟ (fusible) ହୋଇ ଥିବାରୁ ଦ୍ରୁବ୍ୟର ଉପରି ଭାଗରେ ଥିବା ଛିଦ୍ରଗୁଡ଼ିକୁ ପୂରଣ କରେ । ଦ୍ରୁବ୍ୟକୁ ରକମକ୍ କରିବା ଦ୍ୱାରା ଦ୍ରୁବ୍ୟ ମଧ୍ୟରେ ଆଉ ତରଳ ପଦାର୍ଥ ପଶିଯାଏ ନାହିଁ ।

ରାସାୟନିକ ପଥର ସାମଗ୍ରୀର ଅବଶ୍ୟକତା କମ୍, ଉଚ୍ଚ ଘନତ୍ବ ଓ ରାସାୟନରୋଧୀ ଅଟେ । ଶୌରାଇଲ୍ ସାମଗ୍ରୀ ଯଥା ଗାଧୁଆ କୁଣ୍ଡ, ଧୋଇବା ବେସିନ୍, ସିଙ୍ଗ ଓ ନର୍ଦ୍ଦମା ପାଇପ ଆଦି ତିଆରିରେ ପଥର ସାମଗ୍ରୀ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ।

**Q | ପାଠଗତ ପ୍ରଶ୍ନ : 36.3**

1. ସେରାମିକ୍ କ'ଣ ?

2. ମାଟି ଉପାଦଗୁଡ଼ିକ କ'ଣ ? ଏଗୁଡ଼ିକ କିପରି ଶ୍ରେଣୀକରଣ କରାଯାଇଛି ?

## ମଡ୍ଯୁଲ-VIII(B)

ରସାୟନ ଏବଂ ଶିକ୍ଷ



ଚିପ୍ତଶୀ

3. ଶୁଭ୍ର ସାମଗ୍ରୀ ପ୍ରସ୍ତୁତିରେ ବ୍ୟବହୃତ କଞ୍ଚାମାଳ ଗୁଡ଼ିକ କ'ଣ ?

4. ରାସାୟନିକ ପଥର ସାମଗ୍ରୀର ବ୍ୟବହାରର ବିଠା ପ୍ରସ୍ତୁତ କର ।



## ତୁମେ କ'ଣ ଶିଖିଲା

- ସିମେଷ୍ଟ ଏକ ଅଜେବିକ ପଦାର୍ଥ, ଯାହା ପାଣି ସହ ମିଶିଲା ପରେ ଧୂରେ ଧୂରେ ଆବଶ୍ୟକ ହୋଇ କରିନ ବସ୍ତୁ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରେ ଓ ଛଟା, ପଥର ଯୋଡ଼ାଇ ପାଇଁ ବ୍ୟବହାର ହୁଏ ।
- ବହୁତ ପ୍ରକାର ସିମେଷ୍ଟ ଅଛି । ସେମାନଙ୍କର ସଂଘଟନ, ପ୍ରସ୍ତୁତି ପ୍ରଣାଳୀ ଓ ବ୍ୟବହାର ପୃଥକ୍ । ଏହା ମଧ୍ୟରୁ ପୋର୍ଟଲାଷ୍ଟ ସିମେଷ୍ଟ ଆଜିକାଲି ଅଧିକ ମାତ୍ରାରେ ବ୍ୟବହୃତ ସିମେଷ୍ଟ ।
- ପୋର୍ଟଲାଷ୍ଟ ସିମେଷ୍ଟରେ ଅନେକ ଗୁଡ଼ିଏ ଅକ୍ଷୟାଳତ୍ତ ଥାଏ ଯେଉଁ ଗୁଡ଼ିକ ସଂକୁଳ ଯୌଗିକ ଆକାରରେ ଥାଆନ୍ତି ଯଥା - ଟ୍ରାଇକାଲସିୟମ ସିଲିକେଟ୍, ଡାଇକାଲସିୟମ ସିଲିକେଟ୍, ଟେଟ୍ରାକାଲସିୟମ ଆଲୁମିନେଟ୍, ଟେଟ୍ରାକାଲସିୟମ ଆଲୁମିନେଫେରେଟ୍ । ଏଗୁଡ଼ିକୁ “ବୋଗୁସ୍ତଙ୍କ ଯୌଗିକ” କୁହାଯାଏ ।
- ସିମେଷ୍ଟ ଆବଶ୍ୟକିତରଣରେ ଦୂଇଟି ମୂଖ୍ୟ ପ୍ରକିଯା ଥାଏ - ଜଳଯୋଜନ ଓ ଦାନାକରଣ । ଏହି ଦୂଇଟି ପ୍ରକିଯାକୁ ଖୁବ୍ ଦୀର୍ଘ ସମୟ ଲାଗେ ।
- ବ୍ୟବହାର ଅନୁଯାୟୀ ସିମେଷ୍ଟକୁ ଅନ୍ୟକେତେକ ପଦାର୍ଥ ସହ ମିଶାଯାଏ ଯଥା ବାଲି, ବଜୁରୀ, ପଥର, ଗୋଡ଼ି ଓ ଧାତୁମଳ ଇତ୍ୟାଦି । ମିଶାଇଯାଇଥିବା ପଦାର୍ଥ ଉପରେ ନିର୍ଭର କରି ଏହି ମିଶଣକୁ ମୋରଟାର (ମସଲା) ବା କଂକିଟ୍ କୁହାଯାଏ । ଶିଲ ସହ ପ୍ରବଳିତ ହୋଇଥିବା କଂକିଟକୁ ଆର : ସି : ସି (R.C.C.) କୁହାଯାଏ ।
- କାଚ ଏକ ଦୃଢ଼, ସ୍ଵର୍ଗ ବା ଅସ୍ଵର୍ଗ ଦାନାହାନ ଅତିଶାତଳ ବ୍ୟବ୍ୟାପେ, ଯେଉଁଥିରେ ନିୟମିତ ତ୍ରିବିମୟ ଆଭ୍ୟନ୍ତରୀଣ ସଂରଚନା ନ ଥାଏ ଓ ଏହାର ଶାନ୍ୟତା ବହୁତ ଅଧିକ ।
- କାଚର ଆନୁମାନିକ ରାସାୟନିକ ସଂକେତକୁ  $xM_2O$ ,  $yM''O$ .  $6SiO_2$  ଦ୍ୱାରା ନିର୍ମୂଳିତ କରାଯାଏ । ଯେଉଁଠି  $M'$  ଓ  $M''$  ଯଥାକୁମେ କ୍ଷାର ଧାତୁ ଓ ଦ୍ୱିଷ୍ଟଯୋଜୀ ଧାତୁ ଅଟେ ।
- କାଚର ଉପାଦନ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ କଞ୍ଚାମାଳ ଗୁଡ଼ିକ, ଯଥା ବାଲି, ଫେଲତ ଶାର, କ୍ଷାରଧାତୁ, ମୃତକ୍ଷାର ଧାତୁ, ଭାରୀ ଧାତୁର ଅକ୍ଷୟାଳତ୍ତ ଉଚିତ ଅନୁପାତରେ ମିଶାଇ ଗୁଣ୍ଠଳ କରାଯାଇବା ପରେ ଭାରୀରେ ସଂଗଳିତ କରାଯାଏ ।
- ବ୍ୟବସାୟିକ କାଚ ଅତ୍ୟଧିକ ମାତ୍ରାରେ ମିଳେ । ସେଗୁଡ଼ିକ ସାଧାରଣ ଛରକାକାରୁଆରମ୍ଭ କରି ବୁଲେଟ୍ ନିରୋଧା କାଚ ପର୍ଯ୍ୟନ୍ତ ବ୍ୟବହାର କରାଯାଏ ।
- ସେରାମିକ ବିସ୍ତୃତ ଶ୍ରେଣୀଯ ରାସାୟନିକ ଅଜେବିକ ପଦାର୍ଥ, ଯାହା ଉଚିତାପରମାନ ପ୍ରକିଯା ଦ୍ୱାରା ପ୍ରସ୍ତୁତ କରାଯାଏ ଓ ଉଚିତାପରମାନ ମିଶଣ ଥାଏ, ଯେଉଁଥିରେ ଶିକ୍ଷିକ ଜଳର ସଂଖ୍ୟା ଅଳଗା ଅଳଗା ଥାଏ ।
- ମାଟିର ଉପାଦକୁ ଗଠନମୂଳକ ବିନା ମାଟିର ଉପାଦ, ଯଥା - ଛଟା ଓ ଟାଇଲ, ଶୁଭ୍ର ସାମଗ୍ରୀ ଓ ପଥର ସାମଗ୍ରୀ ଆକାରରେ ଶ୍ରେଣୀକରଣ କରାଯାଇଛି ।



## ପାଠ୍ୟାକ୍ତ ପ୍ରଶ୍ନ : -

1. ନିମ୍ନଲିଖିତ ମାନଙ୍କୁ ମିଶାଇବା ଦ୍ୱାରା ମିଳେ  
 i) ସିମେଣ୍ଟ ଓ ଜଳକୁ ମିଶାଇବା ଦ୍ୱାରା ମିଳେ ..... ଦାନାଧାରଣ  
 ii) ସିମେଣ୍ଟ କଠୋର ହେବାର ଦ୍ୱାରା ମିଳେ ..... ସୋରେଲ ସିମେଣ୍ଟ  
 iii) ଭଲ ରସାୟନରୋଧୀ ସିମେଣ୍ଟ ..... ମସଳା (ମୋରଟାର)  
 iv) ମାର୍ବଲ ମରାମତିରେ ବ୍ୟବହୃତ ସିମେଣ୍ଟ ..... ଉଚ୍ଚ ଆଲୁମିନା ସିମେଣ୍ଟ  
 v) ଦାନ୍ତର ଗର୍ତ୍ତ ପୁରଣ ପାଇଁ ବ୍ୟବହୃତ ସିମେଣ୍ଟ ..... ଧଳା ସିମେଣ୍ଟ
2. ସିମେଣ୍ଟ ଉପାଦନ ପ୍ରଣାଳୀ ବର୍ଣ୍ଣନା କର ।
3. “ବୋଗୁସଙ୍କ ଯୌଗିକ” କ’ଣ ଓ ସେମାନଙ୍କର ଗୁରୁତ୍ୱ କ’ଣ ?
4. ସିମେଣ୍ଟର ବିଭିନ୍ନ ପ୍ରୟୋଗ ଲେଖ ।
5. ଧଳା ସିମେଣ୍ଟର ସଂଘଟନ କ’ଣ ? ଏହାର କେତେକ ପ୍ରୟୋଗ ଲେଖ ।
6. ନିମ୍ନଲିଖିତ ମାନଙ୍କମଧ୍ୟରେ ଥିବା ପ୍ରତ୍ୟେକଙ୍କ ବର୍ଣ୍ଣନା  
 i) ମସଳା (ମୋରଟାର) ଓ କଂକ୍ରିଟ  
 ii) କଂକ୍ରିଟ ଓ ଆର.ସି.ସି.
7. କାଚ ଉପାଦନ ପ୍ରଣାଳୀ ବର୍ଣ୍ଣନା କର ।
8. ଇଟା ତିଆରିରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଥିବା ବିଭିନ୍ନ କଞ୍ଚାମାଳର ତାଳିକା ପ୍ରସ୍ତୁତ କର ଓ ସେମାନଙ୍କର ଭୂମିକା ବର୍ଣ୍ଣନା କର ।
9. “ଚକମକ୍ କରିବା” କହିଲେ କ’ଣ ବୁଝ ? କେତେକ ଚିନାମାଟିର ଉପାଦ କାହିଁକି ଚକମକ୍ କରେ ।



## ପାଠ୍ୟାକ୍ତ ପ୍ରଶ୍ନର ଉତ୍ତର

## 36.1.

1. ପୋର୍ଟଲାଇସ ସିମେଣ୍ଟ ସବୁଠାରୁ ଅଧିକ ମାତ୍ରାରେ ବ୍ୟବହୃତ ହେଉଥିବା ସିମେଣ୍ଟ । ଏଥିରେ ଅନେକ ପ୍ରକାର ସିଲିକେଟ୍ ଆଏ, ଯଥା - ଆଲୁମିନୋ କାଲସିୟମ ସିଲିକେଟ୍ ।
2. ବୁନପଥର ଓ ଚକ୍ ପରି କେଲସିମାୟ ପଦାର୍ଥ (କାଲକାରିଅସ୍ ପଦାର୍ଥ) ଓ ମାଟି, ଶାମୁକା ବା ସ୍ଲୋଟ୍ ପରି ମୃଣାୟ ପଦାର୍ଥ ଆଦି ସିମେଣ୍ଟର ମୂଖ୍ୟ ଉପାଦାନ । ଏହା ସହିତ କୋଇଲା ଗୁଣ୍ଡ ବା ଇନିନ ଟେଲ ଓ ଜିପସମ୍ (CaSO<sub>4</sub>, 2H<sub>2</sub>O) ମଧ୍ୟ ବ୍ୟବହୃତ ହୋଇଥାଏ ।
3. ସିମେଣ୍ଟ ଆବର୍ଦ୍ଧିକରଣରେ ମୂଖ୍ୟତଃ ଦୂରତି ପ୍ରଣାଳୀ ଅଛି ଯଥା ଜଳଯୋଜନ ଓ ଦାନାଧାରଣ । ଏହି ପ୍ରକ୍ରିୟାକୁ ବହୁତ ସମୟ ଲାଗେ । ଜଳ ଓ ସିମେଣ୍ଟକୁ ମିଶାଇଲେ, ସିମେଣ୍ଟର ଉପାଦାନ ଗୁଡ଼ିକ ଜଳ ଯୋଜିତ ହୋଇ ଜେଲ୍ ଓ ଦାନା ପରି ଉପାଦ ପ୍ରସ୍ତୁତ କରେ । ଏହାଦ୍ୱାରା ପେଣ୍ଟ ଶକ୍ତି ହୁଏ ଓ ଏହାକୁ ସିମେଣ୍ଟ ଆବର୍ଦ୍ଧିକରଣ କୁହାଯାଏ ।
4. ବିଶେଷ ଗୁଣଧର୍ମ ଥିବା ବହୁତ ପ୍ରକାର ସିମେଣ୍ଟ ଅଛି । କେତେକ ସ୍ଵତନ୍ତ୍ର ସିମେଣ୍ଟ ହେଲା - ଉଚ୍ଚଆଲୁମିନା ସିମେଣ୍ଟ, ଧଳା ପୋର୍ଟଲାଇସ ଓ ଜଳରୋଧୀ ସିମେଣ୍ଟ ।



## ମଡ୍ଯୁଲ-VIII(B)

ରସାୟନ ଏବଂ ଶିକ୍ଷ



ଚିପ୍ତଣୀ

### ସମ୍ପଦ ନିର୍ମାଣ ସାମଗ୍ରୀ

#### 36.2.

1. ବାଳି, କ୍ଷାର ଧାତୁ ଯୌଗିକ, ମୃତ୍ୟୁକାର ଧାତୁ ଯୌଗିକ, ଭାରାଧାତୁ ଅକ୍ସାଇଡ଼୍ ବୋରାକ୍ସ ଓ ଭଙ୍ଗାକାର
2. ଭାଗ 36.2.3 ଦେଖ
3. ଭାଗ 36.2.3 ଦେଖ
4. ଲୌହ ଅକ୍ସାଇଡ଼୍ ଓ କୋବାଲଟ୍ ଅକ୍ସାଇଡ଼୍

#### 36.3.

1. ଭାଗ 36.3 ଦେଖ ।
2. ଭାଗ 36.3.1 ଦେଖ
3. ଚିନାମାଟି, ଫେଲଡ୍ସାର ଓ ବାଳି ।
4. ଗାଧୁଆ କୁଣ୍ଡ, ଘୋଇବା ବେସିନ୍, ସିଙ୍ଗ୍ ଓ ନର୍ଦ୍ଦମାର ପାଇସ ।