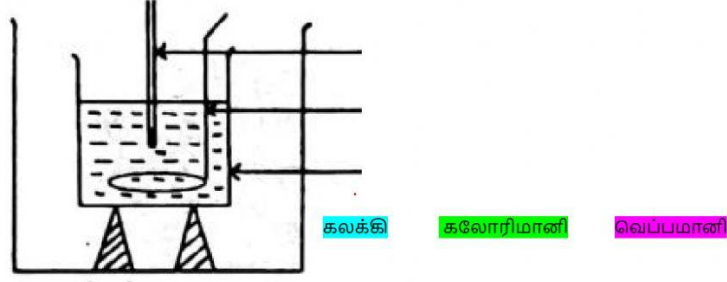


பனிக்கட்டியின் உருகல் மறை வெப்பம் காணல்.

1) உபகரணங்களை பொருத்தமாக இணைக்க



2) பரிசோதனை செய்முறைபடிகளை ஒழுங்குபடுத்துக

இறுதி உறுதி வெப்பநிலை அறை வெப்பநிலையிலும் 5 பாகை செல்சியஸ் குறைவாக வரும்போது நிறுத்துதல்.

சிறு உலர்ந்த உருகுநிலை பனிக்கட்டி துண்டுகளை மெதுவாக போட்டு கலக்குதல்

கலோரிமானியில் 2/3 பங்கு நீர் எடுத்து நீரின் ஆரம்ப வெப்ப நிலை அறை வெப்பநிலையிலும் 5 பாகை செல்சியஸ் கூடியதாக இருத்தல்.

3) பனிக்கட்டி துண்டுகள் தெரிவு - ஒழுங்குபடுத்துக

பெரிய பனிக்கட்டி துண்டுகள்

சிறிய உலர் துண்டு

சிறு துகள்கள்

பொருத்தமானது பொருத்தமற்றது . பொருத்தமற்றது நீர் காணப்படலாம் உருக தாமதம் மறை வெப்பநிலையிலிருக்கலாம் தாய்மையற்றது

4) அளவிட வேண்டிய (5மட்டும்) ஒழுங்கில் இணைக்க

அளவீடு 1	கலோரிமானி + இறுதி நீரின் திணிவு
அளவீடு 2	நீரின் இறுதி வெப்பநிலை
அளவீடு 3	நீரின் ஆரம்ப வெப்பநிலை
அளவீடு 4	வெற்றுக் கலோரிமானி திணிவு
அளவீடு 5	கலோரிமானி + ஆரம்ப நீரின் திணிவு
அளவீடு 6	பனிக்கட்டியின் திணிவு

5) இடைவெளி நிரப்புக

(இறுதி வெப்ப நிலை வெப்ப இழப்பை 5 °C கூடிய)

குழலுக்கான இழிவாக்க அறை வெப்பநிலையிலும் ஆரம்ப வெப்பநிலை, அறை வெப்பநிலையிலும் 5°C குறைந்த என்ற நிபந்தனை பயன்படுகிறது.

6) சொற்களை பொருத்தி சமன்பாட்டை ஆக்குக

நீர் பனிக்கட்டி உருக உருகிய நீர் கலோரிமானி
(+) இழந்த வெப்பம்
(+) பெற்ற வெப்பம்

7) a திணிவு வடைய செப்பு கலோரிமானியில் b திணிவு நீர் எடுத்து மேற்கொண்ட இவ்வாறான பரிசோதனையில் இறுதியாக கலோரிமானியை நிறுத்த போது c திணிவாக காணப்பட்டது.

1) சேர்க்கப்பட்ட பனிக்கட்டியின் திணிவு $m =$

2) ஆரம்ப, இறுதி வெப்ப நிலைகள் p,q பனிக்கட்டியின் உருகல் மறை வெப்பம் L (நீரின் த.வெ.கொ x , செப்பின் த.வெ.கொ y எனின் L ற்கான தொடர்பை பூர்த்தி செய்க

$$ax() + b = L + m$$

200 J K⁻¹ வெப்பக் கொள் எவுடைய கலோரிமானியினுள் 100g நீர் 30 °C யில் எடுத்து 50 g பனிக்கட்டி கரைக்கப்பட்ட பரிசோதனையில் இறுதி வெப்பநிலையாக 20 °C பெறப்பட்டது. பனிக்கட்டியின் உருகல் மறை வெப்பம் யாது? நீரின் தன்வெப்பக் கொள்ள எவு 4200 J kg⁻¹ K⁻¹.