

7. இரண்டு காந்தங்கள் படத்தில் காட்டியுள்ளபடி வைக்கப்பட்டுள்ளன.



இவற்றுக்கு இடையே உள்ள விசை

- மின்காந்த ஈர்ப்பு விசை
- காந்த ஈர்ப்பு விசை
- காந்த விலக்கு விசை
- மேற்கூறிய மூன்று விசைகளுமே

8. சரியான வாக்கியம் எது?

- புரோட்டன்களும் எலக்ட்ரான்களும் ஒன்றை ஒன்று விலக்கும்
- நியூட்ரான்களும் எலக்ட்ரான்களும் ஒன்றை ஒன்று ஈர்க்கும்
- நியூட்ரான்களும் நியூட்ரான்களும் ஒன்றை ஒன்று விலக்கும்
- எலக்ட்ரான்களும் எலக்ட்ரான்களும் ஒன்றை ஒன்று விலக்கும்

9. கோட்ட இடத்தை நிரப்புக : (காரணம் தனியாக எழுத வேண்டியதில்லை)

- பூமிக்கு மிக அருகில் உள்ள நட்சத்திரம் _____
- சூரிய மண்டலத்திற்கு அருகில் உள்ள நட்சத்திரம் _____
- மிக அதிக துணைக்கோள்களை கொண்ட கோள் _____
- "சிவப்பு கிரகம்" எனப்படுவது _____
- சூரிய கிரகணம் ஏற்படும் நாள் _____
- இந்தியாவில் இருந்து நிலவுக்குச் சென்ற விண்கலம் _____
- நட்சத்திரங்கள் கண்சிமிட்டக் காரணம் _____
- பௌர்ணமியன்று கடல் சீற்றமடையக் காரணம் _____
- சமீபத்தில் "கிரகம்" என்ற நிலையை இழந்தது _____
- "பூமியின் இரட்டை" எனப்படும் கிரகம் _____

வேதியியல்

சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து அதன் காரணத்தை எழுதவும்.

- குளுக்கோஸ் தூளை முகவையில் எடுத்துக் கொண்டு அதனுடன் நீர் சேர்க்கும்போது ஏற்படும் மாற்றம்.
 - வெப்ப உமிழ் மாற்றம்
 - வெப்பம் கொள் மாற்றம்
 - விரும்பத்தக்க மாற்றம்
 - மீள் மாற்றம்
- சிறிதளவு வெப்பப்படுத்தும்போது தன் நிலையை மாற்றிக் கொள்ளாத பொருள்
 - பனிக்கட்டி
 - வெண்ணெய்
 - மெழுகு
 - மரம்

3. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது வேதிமாற்றம் அல்ல

- அயோடின் துணுக்குகள் ஆவியாதல்
- மின்சாரத்தை செலுத்தி நீரை ஹைட்ரஜனாகவும் ஆக்ஸிஜனாகவும் பிரித்தல்
- ஹைட்ரஜனும், குளோரினும் சேர்ந்து ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலத்தை உருவாக்குதல்.
- ஹைட்ரஜன் காற்றில் எரிந்து நீராகுதல்.

4. அமில மழையை உருவாக்கும் ஆக்ஸைடு

- கார்பன் மோனாக்சைடு (CO)
- நைட்ரஜன்-டை-ஆக்ஸைடு (NO₂)
- பாஸ்பரஸ் பென்டாக்சைடு (P₂O₅)
- கார்பன்-டை-ஆக்ஸைடு (CO₂)

5. கீழ்க்கண்டவற்றின் வேதிப்பெயர் என்ன? (காரணம் தேவையில்லை)

- ரொட்டி சோடா _____
- சலவை சோடா _____
- சண்ணாம்புக்கல் _____
- சர்க்கரை _____

6. ரூதர்போர்டு பரிசோதனையில் அணுவின் மையப்பகுதி நேர்மின் சமைய கொண்டது என்பதை வெளிப்படுத்தியவை :

- ஊடுருவிச் சென்ற ஆல்பாக் கதிர்கள்
- சிறிதளவு விலக்கம் அடைந்த ஆல்பாக் கதிர்கள்
- அதிக அளவு விலக்கம் அடைந்த ஆல்பாக் கதிர்கள்
- 180° கோண அளவில் திரும்பிய ஆல்பாக் கதிர்கள்

7. யுரேனியத்தின் நிறை எண் 238. அதன் அணு எண் 92 எனில் அதில் உள்ள புரோட்டான்கள் மற்றும் நியூட்ரான்களின் எண்ணிக்கை.

- 92, 92
- 146, 92
- 92, 146
- 238, 92

8. பேரியம் ஆக்ஸைடன் வேதிக்குறியீடு

- BaO
- BO
- Ba₂O
- Ba₂O

9. கோட்ட இடங்களை நிரப்புக (காரணம் தனியாக எழுத வேண்டியதில்லை)

- தங்கத்தின் வேதியியல் குறியீடு _____
- Na என்ற குறியீட்டைப் பெற்ற தனிமம் _____
- அணுவின் இறுதிச் சுற்றிலுள்ள எலக்ட்ரான்கள் எலக்ட்ரான்கள் _____
- இரும்புத் துகளும் அலுமினியத்துகளும் கலந்த கலவையைப் பிரித்தெடுக்க _____ பயன்படுத்தலாம்.