

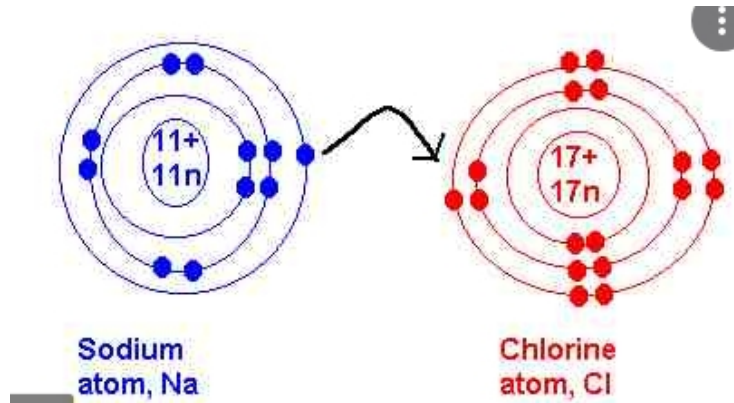
SSLC-രസതന്ത്രം

Readiness Class-02

1.താഴെ പറയുന്നവയിൽ അലസവാതകത്തിന്റെ ഇലക്ട്രോൺ വിന്യാസം ഏത് ?

[(2,8,7) (2,8,8) (2,8,2)]

2.സോഡിയം ക്ലോറൈഡിന്റെ രൂപീകരണത്തിൽ ഇലക്ട്രോൺ നഷ്ടപ്പെടുന്ന ആറ്റം ഏത്?



3. ചാർജുള്ള അയോണുകൾ സംയോജിച്ചുണ്ടാകുന്ന സംയുക്തങ്ങളാണല്ലോ അയോണിക സംയുക്തങ്ങൾ. ഇവയ്ക്ക് ഏതെങ്കിലും ഒരു ഉദാഹരണം എഴുതുക.

4. Mg^{2+} അയോൺ എന്നതുകൊണ്ട് എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് ?

5. മൂലങ്ങളുടെ സംയോജിക്കാനുള്ള കഴിവിനെ സംയോജകത എന്ന് പറയുന്നു.

താഴെ കൊടുത്തിരിക്കുന്ന പട്ടിക പൂരിപ്പിക്കുക.

മൂലകം	സംയോജകത
നൈട്രജൻ (N)	
ഓക്സിജൻ (O)	
ഫ്ലൂറിൻ (F)	
കാൽസ്യം (Ca)	
ക്ലോറിൻ (Cl)	
