

පළාත් අධ්‍යාපන දෙපාර්තමේන්තුව සබරගමුව- සති පාසල

විෂය:- විද්‍යාව සතිය - ජුනි 7-11

ශ්‍රේණිය :- 11 Prepared by - කලාප අධ්‍යාපන කාර්යාලය, කෑගල්ල

අම්ල, භස්ම හා ලවණ

නිවසේ දී අප භාවිතා කරන රසායන ද්‍රව්‍ය ලැයිස්තුවක් පිළියෙල කරන්න.

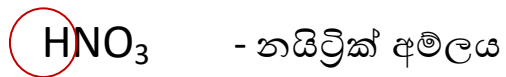
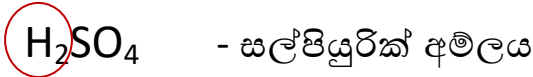
ඒවා අම්ල, භස්ම හා ලවණ/උදාසීන ලෙස වර්ග කරන්න.

අම්ල	භස්ම	ලවණ

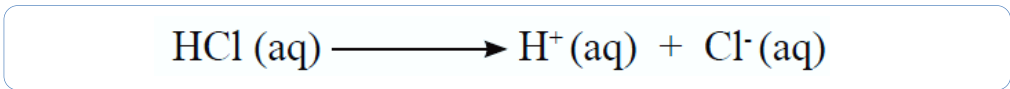
ආශ්‍රිත සාමාන්‍යයෙන් ලවණ උදාසීන ලක්ෂණ පෙන්වයි.

අම්ල - Acid

විද්‍යාගාරයේ භාවිතා වන ප්‍රබල අම්ල



අම්ලයක් යනු,



උදාසීන ද්‍රාවණයේදී H^+ අයන මුදාහැරීමේ ප්‍රබලතාව පදනම් කරගෙන අම්ල, ප්‍රබල අම්ල හා දුබල අම්ල ලෙස වර්ග කෙරේ.

ප්‍රබල අම්ල

ජලීය ද්‍රාවණය පූර්ණ ලෙස අයනීකරණයට ලක් වෙමින් H^+ අයන මුදා හරින සංයෝග ප්‍රබල අම්ල ලෙස හැඳින්වේ

- හයිඩ්‍රොක්ලෝරික් අම්ලය (HCl) - $HCl_{(aq)} \rightarrow H^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$
- සල්ෆියුරික් අම්ලය (H_2SO_4) -
- නයිට්‍රික් අම්ලය (HNO_3) -

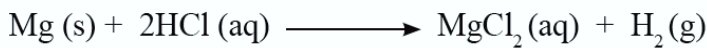
දුබල අම්ල

ජලීය ද්‍රාවණය භාගික ලෙස අයනීකරණයට ලක් වෙමින් H^+ අයන මුදා හරින සංයෝග දුබල අම්ල ලෙස හැඳින්වේ.

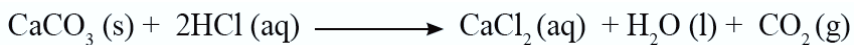
උදා:-

අම්ලවල භෞතික හා රසායනික ගුණ -

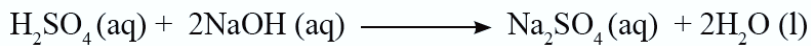
- අම්ල වලට විරාදක ගුණ ඇත.
- ආවේණික ඇමුල් රසයක් ඇත.
- අම්ල, බොහෝ ලෝහ (සක්‍රියතා ශ්‍රේණියේ H ට ඉහලින් ඇති) සමග ප්‍රතික්‍රියා කර හයිඩ්‍රජන් වායුව පිට කරයි



- අම්ල, කාබනේට් හෝ බයිකාබනේට් සමග ප්‍රතික්‍රියා කර කාබන් ඩයොක්සයිඩ් වායුව පිට කරයි.



- අම්ල, හස්ම සමග ප්‍රතික්‍රියා කර උදාසීන ලවණ හා ජලය සාදයි.



අම්ල වල භාවිත

හයිඩ්‍රොක්ලෝරික් අම්ලය	සල්ෆියුරික් අම්ලය	ඇසිටික් අම්ලය