



**HI
EVERY
BODY**

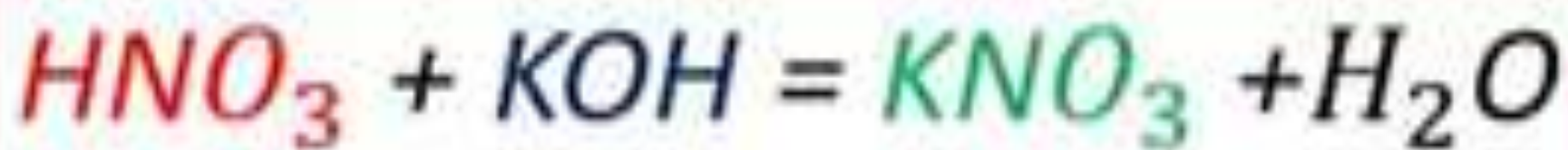
ক্ষার

যে সকল যৌগ পানিতে হাইড্রক্সিল
আয়ন দান করতে পারে তাদেরকে
ক্ষার বলে।

CaO একটি ক্ষারক

ক্ষারক বা ক্ষার

১. জলীয় দ্রবনে OH^- দেয়।
২. এসিডের সহিত বিক্রিয়া করে লবন ও পানি উৎপন্ন করে।



এসিড ক্ষার লবন পানি

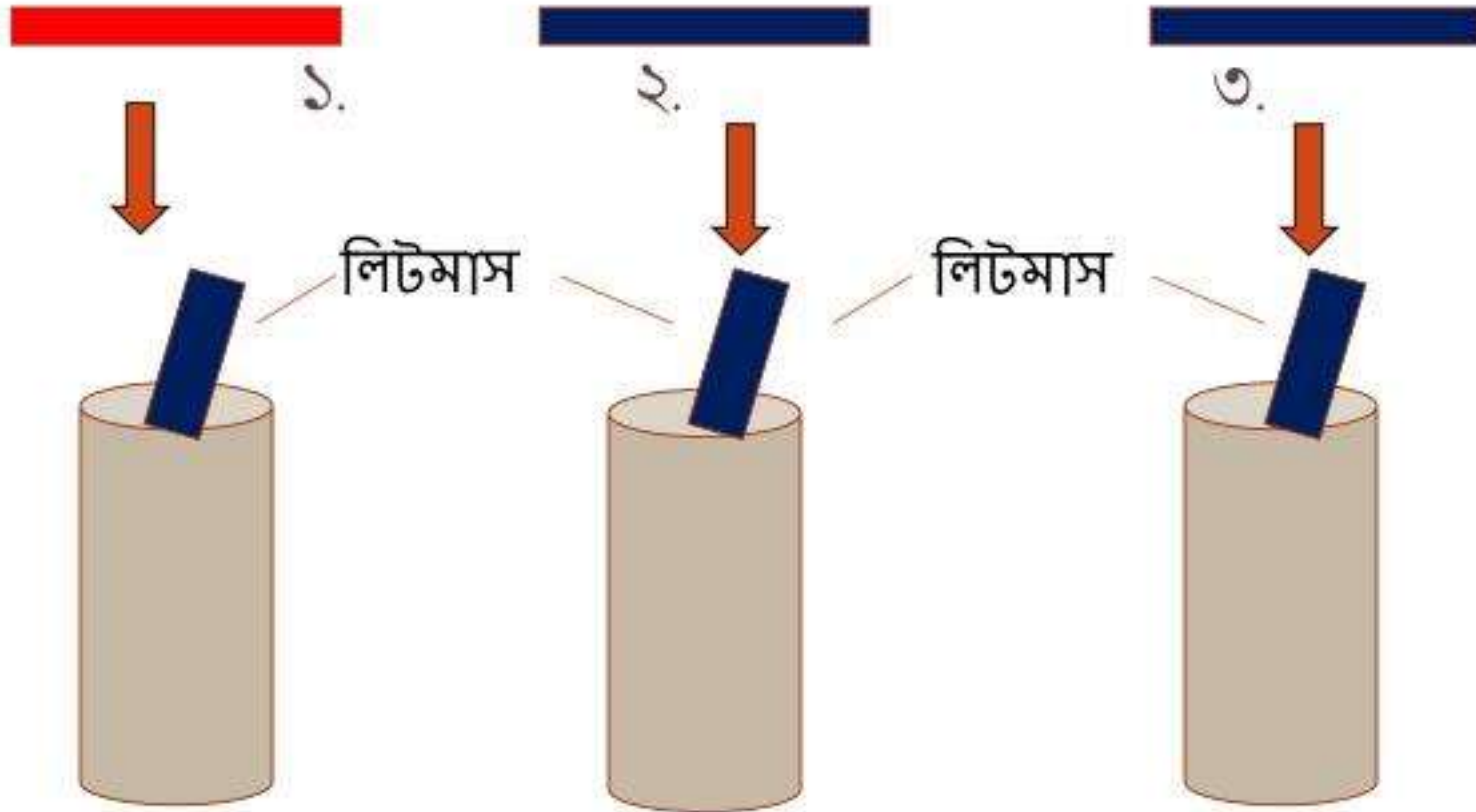
ক্ষারের ধর্ম

- ক্ষারক বা ক্ষার
- জলীয় দ্রবনে OH^- দেয়।
- এসিডের সহিত বিক্রিয়া করে লবন ও পানি উৎপন্ন করে।
- লাল লিটমাসকে নীল করে।
- ইহা তীব্র বা তিক্ত স্বাদযুক্ত।
- ইহার গন্ধ ঝাঁঝালো।
- পানিতে পিচ্ছিল মনে হয়।

দলীয় কাজ ১৫ মিনিট

কর্মপত্র-৩

বিকারে নীল লিটমাস পেপার প্রবেশ করানোর পর পর্যবেক্ষন



বিকারে দ্রবণ

বিকারে দ্রবণ

বিকারে দ্রবণ

জোড়ায় কাজ (৫মিনিট)

১

NaCl কি? এবং কেন?

২

H_2SO_4 কি? এবং কেন?

৩

KOH কি? এবং কেন?

সমাধান

H_2SO_4 একটি এসিড কারণ, তীব্র এসিডের ক্ষেত্রে সংকেতের
প্রথমে H অনু থাকলে এসিড।

KOH একটি ক্ষার কারণ, তীব্র ক্ষারের ক্ষেত্রে সংকেতের শেষে O বা
OH অনু থাকলে ক্ষার।

NaCl একটি লবন কারণ, সংকেতে ধাতুর সাথে CO_3 , SO_4 , PO_4 ,
 NO_3 , Cl যৌগমূলক থাকলে লবন।

শক্তিশালী ক্ষার

?

NaOH

দুৰ্বল ক্ষাৰ

??????

NH_4OH

THANKS

ALL