

7

POP!

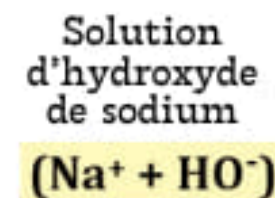
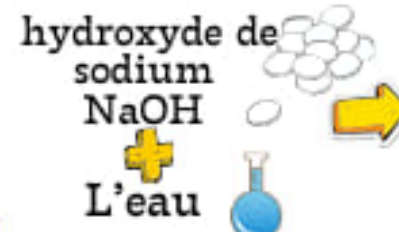
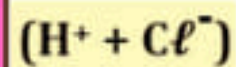


3 APIC / PC / S1

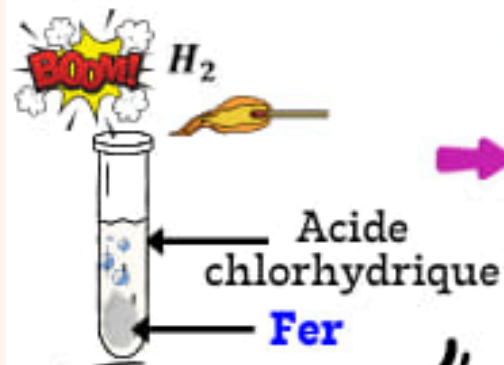
RÉACTIONS DE QUELQUES MÉTAUX AVEC LES SOLUTIONS ACIDES ET LES SOLUTIONS BASIQUES



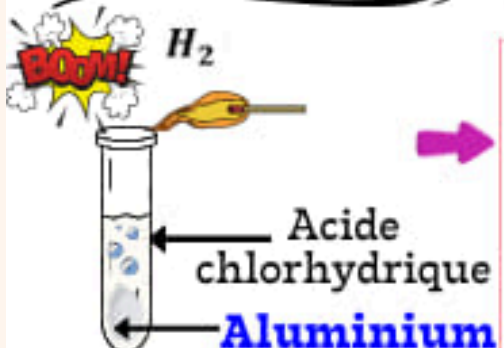
Action d'une solution d'acide chlorhydrique sur les métaux



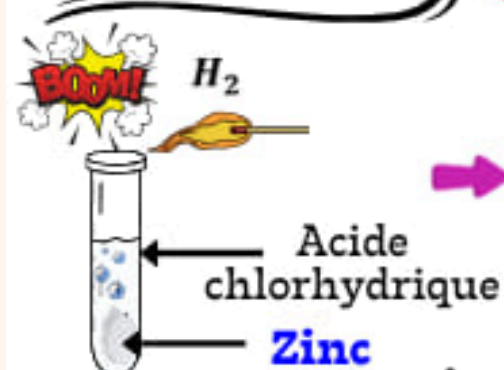
Action d'une solution d'hydroxyde de sodium sur les métaux



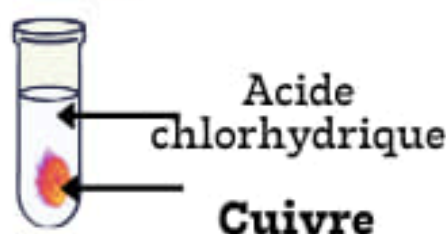
- Le bilan littéral :
Fer + Acide chlorhydrique → Dihydrogène + Chlorure de fer (II)
- L'équation bilan est : $Fe + 2(H^+ + Cl^-) \rightarrow H_2 + (Fe^{2+} + 2Cl^-)$
- L'équation simplifiée : $Fe + 2H^+ \rightarrow H_2 + Fe^{2+}$



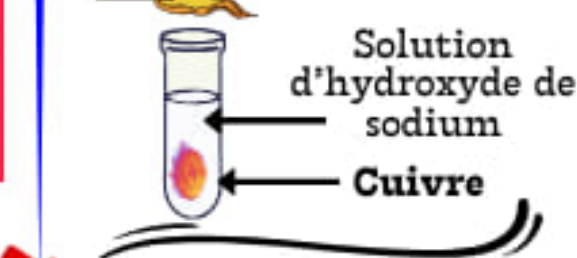
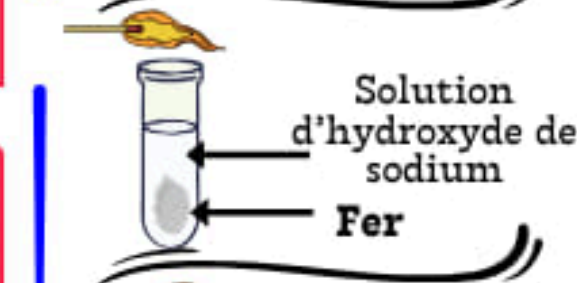
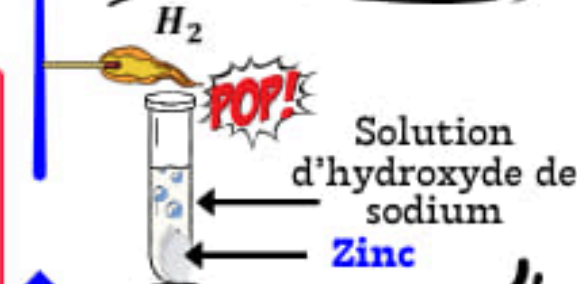
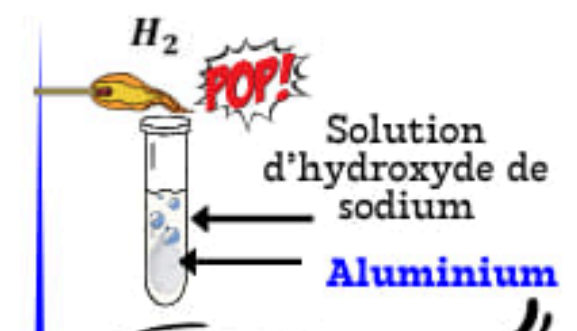
- Le bilan littéral :
Aluminium + Acide chlorhydrique → Dihydrogène + Chlorure d'aluminium
- L'équation bilan est : $2Al + 6(H^+ + Cl^-) \rightarrow 3H_2 + 2(Al^{3+} + 3Cl^-)$
- L'équation simplifiée : $2Al + 6H^+ \rightarrow 3H_2 + 2Al^{3+}$



- Le bilan littéral :
Zinc + Acide chlorhydrique → Dihydrogène + Chlorure de zinc
- L'équation bilan est : $Zn + 2(H^+ + Cl^-) \rightarrow H_2 + (Zn^{2+} + 2Cl^-)$
- L'équation simplifiée : $Zn + 2H^+ \rightarrow H_2 + Zn^{2+}$



L'acide chlorhydrique réagit avec le fer, l'aluminium et le zinc, mais ne réagit pas avec le cuivre.



Solution d'hydroxyde de sodium réagit avec l'aluminium et le zinc, mais ne réagit pas avec le fer et le cuivre

Prof "Hanae Khabbache"



Prof : "EL HABIB"

Signature

www.lzaarpcn.com