

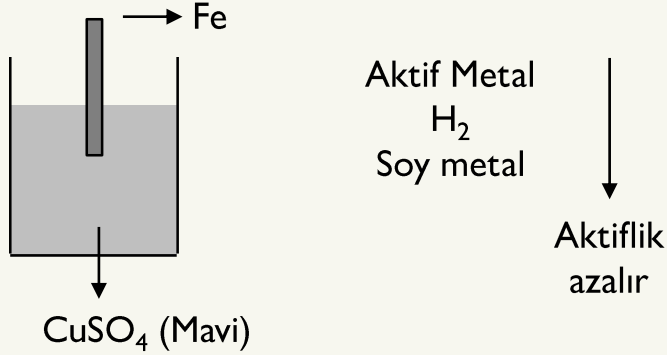
dersdeo

öğrenmenin en kolay yolu ol!

KİMYA

AKTİFLİK

Yükseltgenme (Oksidasyon) ve İndirgenme (Redüksiyon) Eğilimleri (Aktiflik)

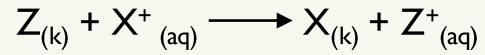
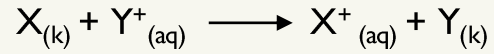


- $Fe > Cu \longrightarrow e^-$ verme eğilimi

Aktif olan $\longrightarrow$ Aşınır $\longrightarrow$ Anot $\longrightarrow$ Yükseltgenir

- Yükseltgenen $\longrightarrow$
- İndirgenen $\longrightarrow$

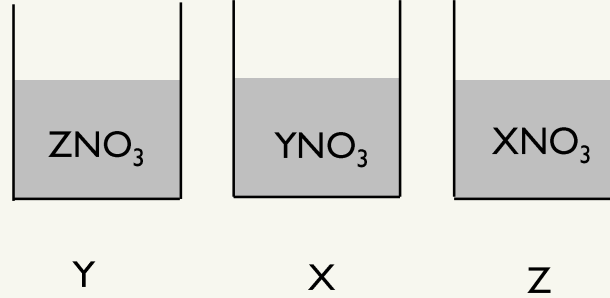
ÖRNEK



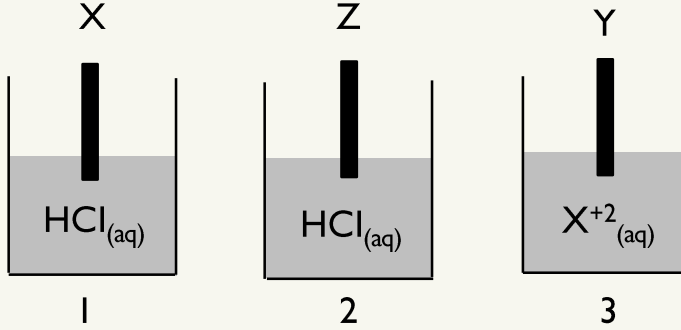
Yukarıdaki tepkimeler kendiliğinden gerçekleştiğine göre X, Y ve Z metallerinin aktifliklerini sıralayınız.

ÖRNEK

Elektron verme eğilimleri $Y > Z > X$ şeklindedir. Hangi kaplarda aşınma gözlenir? (Hangi kaplarda çözelti saklanamaz?)



ÖRNEK



Şekildeki çözeltilere belirtilen metal çubuklar daldırıldığında 1. ve 3. kaplarda bir değişiklik olmazken, 2. kapta bir tepkime gerçekleşmektedir. Buna göre X, Y, Z metalleri ile H_2 nin aktiflikleri arasındaki ilişki nasıldır ?

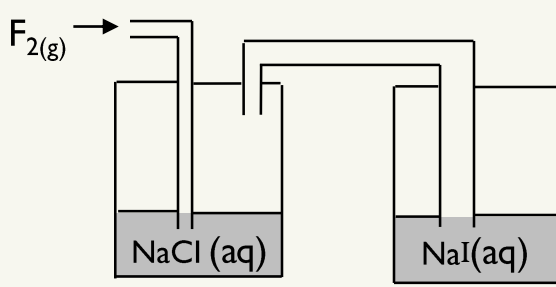
ÖRNEK

Z metalinden yapılmış bir kapta Y^{+2} çözeltisi saklanabilirken X^{+2} çözeltisi saklanamamaktadır. Buna göre X, Y, Z metalleri ile ilgili ;

- 1) e^- verme eğilimi $Y > Z > X$ şeklindedir.
- 2) En iyi indirgen X'tir.
- 3) Y'nin yükseltgenme potansiyeli en küçüktür.

yargılarından hangileri doğrudur ?

ÖRNEK



Şekildeki düzeneğe $F_2(g)$ gönderiliyor. Bir süre sonra düzenekte hangileri gerçekleşebilir ? (Aktiflik : $F > Cl > I$)

- 1) 1. kaptaki $Cl_2(g)$ açığa çıkar.
- 2) 2. kaptaki I^- iyonları yükseltgenir.
- 3) 1. kaptaki F_2 yükseltgenir.