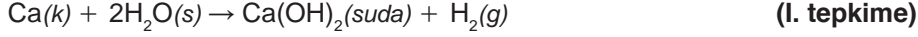


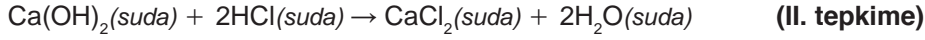
49-51. soruları aşağıdaki metne göre cevaplayınız.

Kalsiyum, 2A grubunda yer alan ve canlılar için önemli bir metaldir. Kemik ve dişlerin yapısında bulunur. Kalsiyum iyonu bazı metabolik işlemleri etkinleştirir. Kalbin çalışmasında, kanın pıhtılaşmasında, kasların kasılmasında ve sinir uyarılarının iletiminde rol oynar.

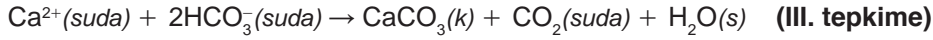
Kalsiyum, soğuk su ile tepkimeye girerek kalsiyum hidroksit bileşiğini oluşturur. Bu tepkime alkali metallerin su ile tepkimesine göre daha yavaştır.



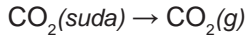
Kalsiyum hidroksit $[\text{Ca}(\text{OH})_2]$ sönmüş kireç olarak adlandırılır. Sönmüş kireç kuvvetli bir bazdır.



Ca^{2+} ve HCO_3^- iyonlarını içeren su ısıtıldığında CaCO_3 bileşiğini oluşturur. Bu şekilde oluşan kireç taşı ısıtıcılarda, borularda ve çaydanlıklarda birikir. Bu, istenmeyen bir durumdur.



Daha sonra karbon dioksit gazı açığa çıkar.

**49. Verilen tepkimelerin gözlemlenebilir göstergelerini yazınız.**

Tepkimeler	Gözlemlenebilir göstergeler
I. tepkime	
II. tepkime	
III. tepkime	

50. Metinde numaralandırılmış tepkimelerin türleri hangi seçenekte doğru verilmiştir?

I. tepkime	II. tepkime	III. tepkime
A) Asit-baz tepkimesi	İndirgenme-yükseltgenme tepkimesi	Çökelme tepkimesi
B) İndirgenme-yükseltgenme tepkimesi	Asit-baz tepkimesi	Çökelme tepkimesi
C) Çökelme tepkimesi	Asit-baz tepkimesi	İndirgenme-yükseltgenme tepkimesi
D) İndirgenme-yükseltgenme tepkimesi	Çökelme tepkimesi	Asit-baz tepkimesi
E) Çökelme tepkimesi	İndirgenme-yükseltgenme tepkimesi	Asit-baz tepkimesi