

1. Aşağıdaki tepkimelerden hangisinin türü yanlıştır?

Tepkime	Tepkime Türü
A) $H_2SO_4(\text{suda}) + 2KOH(\text{suda}) \rightarrow K_2SO_4(\text{suda}) + 2H_2O(\text{s})$	Yanma
B) $AgNO_3(\text{suda}) + KBr(\text{suda}) \rightarrow AgBr(\text{k}) + KNO_3(\text{suda})$	Çökeltme
C) $P_4(\text{k}) + 5O_2(\text{g}) \rightarrow 2P_2O_5(\text{k})$	Yanma
D) $HCl(\text{suda}) + NaOH(\text{suda}) \rightarrow NaCl(\text{suda}) + H_2O(\text{s})$	Nötralleşme
E) $Pb(NO_3)_2(\text{suda}) + 2NaI(\text{suda}) \rightarrow 2NaCl(\text{suda}) + PbI_2(\text{k})$	Çökeltme

2. Aşağıdakilerden hangisi yanma tepkimesi değildir?

- A) $C(\text{k}) + O_2(\text{g}) \rightarrow CO_2(\text{g})$
B) $H_2(\text{g}) + \frac{1}{2}O_2(\text{g}) \rightarrow H_2O(\text{s})$
C) $CuCl_2(\text{suda}) + Na_2CO_3(\text{suda}) \rightarrow CuCO_3(\text{k}) + 2NaCl(\text{suda})$
D) $CH_4(\text{g}) + 2O_2(\text{g}) \rightarrow CO_2(\text{g}) + 2H_2O(\text{g})$
E) $C_8H_{18}(\text{s}) + \frac{25}{2}O_2(\text{g}) \rightarrow 8CO_2(\text{g}) + 9H_2O(\text{g})$

3. $C(\text{k}) + O_2(\text{g}) \rightarrow CO_2(\text{g})$

Yukarıdaki reaksiyon aşağıdaki tepkime türlerinden hangisine örnektir?

- A) Çökeltme B) Yanma C) Nötralleşme
D) Çözünme E) Yer değiştirme

4. Asit ve bazların genel özellikleri ile ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) Asitlerin tadı ekşidir.
B) Bazların sulu çözeltisi elektrik akımını iletmez.
C) Asitler turnusol kağıdının rengini maviye çevirir.
D) HCl bazlara örnek verilebilir.
E) Asitler ele kayganlık hissi verirler.

5. Nötralleşme tepkimeleri ile ilgili,

- I. Asit - baz tepkimeleridir.
II. Ürün olarak tuz ve su oluşur.
III. H^+ ve OH^- iyon sayıları eşitlendiğinde ortam nötr olur.
yargılarından hangileri doğru olur?

- A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III
D) II ve III E) I, II ve III

- 6.** Aşağıdaki maddelerden hangisinin sulu çözeltisi bazik özellik gösterir?

- A) HCl B) HNO_3 C) H_2SO_4
D) NaOH E) CH_3COOH

www.supersoru.com

Cevaplar :

1)A, 2)C, 3)A, 4)E, 5)E, 6)D,