

Az alábbiakban a kénsavat és salétromsavat kell összehasonlítani. (2012. május)

A) Salétromsav

B) Kénsav

C) Mindkettő

D) Egyik sem

1. Molekulájában a központi atom oxidációs száma +6.
2. Tömény oldata fény hatására elszíneződhet.
3. Tömény oldata feloldja a vasat.
4. Tömény oldata feloldja a rezet.
5. Híg oldata a szódával gázfejlődési reakcióban reagál.
6. Tömény oldata a cukrokat elszenesíti.
7. Tömény sósavval alkotott (megfelelő arányú elegye) a királyvíz.
8. Tömény oldatának hatására a tojásfehérje sárga színreakciót ad.
9. A természetben is megtalálható sója a keserűsó.

(1. B 2. A 3. D 4. C 5. C 6. B 7. A 8. A 9. B)