

E-LKS

Pengaruh Ion Senama Terhadap Kelarutan

Nama :



Perhatikan video berikut



Buatlah 2 pertanyaan yang relevan dengan pembahasan dalam video!



Carilah fakta-fakta tentang kelarutan AgCl dan NaCl !



Untuk mengetahui konsep pengaruh ion senama terhadap kelarutan, simaklah video berikut!



Cocokkanlah antara pertanyaan dan jawabannya!

Apa yang terjadi saat AgCl direaksikan dengan NaCl?

Q>Ksp

Berapakah harga Ksp AgCl yang telah direaksikan dengan NaCl?

Menurunkan kelarutan

Apa pengaruh penambahan NaCl terhadap kelarutan AgCl?

Terbentuk endapan

Jawablah pertanyaan berikut ini!

Ksp AgCl pada 25°C adalah 2×10^{-10} . Jika diketahui kelarutan AgCl dalam air adalah $1,41 \times 10^{-5}$ mol L⁻¹. Berapakah kelarutan AgCl di dalam larutan NaCl 0,1 M?

Apa kesimpulan yang dapat kalian ambil?

