Veb-saytdan foydalanish bo’yicha yo’riqnoma va atamalar ro‘yxati

https://www.uzkimyosanoat.uz/oz/site/instruction-and-terms

Rasmiy veb-saytdagi ma`lumotlar har bir sahifaning yuqori qismidagi menyularga bo'lingan. Saytning bosh menyusi 12 ta qismdan iborat:

Sahifalarning ichida math joylashgan manzil, sarlavhasi, chop etish va fayl ko'rinishida yuklab olish imkoniyatlari aks ettirilgan.

Atamalar ro'yxati

Jamiyat haqida	jamiyatning tarixi, tarkibiy tuzilmasi va rahbariyati to'g'risidagi ma`lumotlar
Matbuot markazi	jamiyat kundalik hayotiga doir yangiliklar, foto va video ma'lumotlar
Hujjatlar	jamiyat faoliyatiga doir hujjatlar
Faoliyat	jamiyatning faoliyati to'g'risidagi ma'lumotlar
Korxona va tashkilotlar	tarmoqda faoliyat ko'rsatuvchi korxona va tashkilotlar to'g'risidagi ma'lumotlar
Interaktiv xizmatlar	jamiyat tomonidan ko'rsatiladigan interaktiv xizmatlar va ulardan foydalanish talablari
Korporativ boshqaruv	aksiyadorlik jamiyatiga bog'liq tashkiliy hujjatlar va hisobotlar
Ochiq ma'lumotlar	jamiyat faoliyatiga doir turli fayl ko'rinishidagi ochiq ma'lumotlar
Korrupsiyaga qarshi kurashish	korrupsiyaga qarshi kurashish va komplayens faoliyat to'g'risidagi ma'lumotlar
Muloqot uchun	aloqa ma`lumotlari, manzil va transport vositalari
Jamiyat	"O'zkimyosanoat" AJ
Bug‘lanish	moddalarning kondensatsiyalangan qattiq yoki suyuq fazadan gaz holiga o‘tishi
Elastiklik	moddaning deformalovchi, ya’ni shaklini o‘zgartiruvchi kuchlarga qarshilik ko‘rsatishi; deformalovchi kuchlar ta’siri to‘xtashi bilan modda shakli avvalgi holiga qaytadi

Fotokimyo	kimyoning yorug‘lik ta’sirida boradigan kimyoviy reaksiyalarni tekshiruvchi sohasi
Geokimyo	yer qobig‘ida elementlarning taqsimlanishini, o‘zaro birikishini tekshiradigan fan
Gidrokimyo	eabiiy suvlarning kimyoviy tarkibi va uning kimyoviy, fizik va biologik jarayonlar sodir bo‘layotgan o‘zgarishi bilan bog‘liq fan
Kimyo	moddalarni va ularning o‘zgarib, boshqa moddalarga aylanishini tekshiradigan fan
Kimyoviy muvozanat	qaytuvchan reaksiyalarda to‘g‘ri va teskari reaksiyalarning tezliklari baravarlashganda kimyoviy muvozanat bo‘ladi, deyiladi, ya’ni vaqt birligida qancha miqdor modda to‘g‘ri reaksiyaga kirishsa, teskari reaksiyada xuddi shuncha miqdor hosil bo‘ladi
Ammofos	modda tahminan 30% $NH_4H_2PO_4$ va 70% $(NH_4)_2HPO_4$ dan iborat aralash o‘g‘itdir. Bir tonna ammofos uch tonna superfosfat bilan bir tonna ammoniy sulfitning o‘rnini bosadi.