

### 1. Nazwa handlowa: Szkło wodne sodowo - litowe

### 2. Charakterystyka ogólna

Klarowna ciecz bez zapachu.

### 3. Wymagania fizyko-chemiczne

| Nr | Przedmiot                        | Wartość     |
|----|----------------------------------|-------------|
| 1. | Zawartość Li <sub>2</sub> O %    | ok. 0,8     |
| 2. | Suma tlenków %                   | ok. 20      |
| 3. | Gęstość g/cm <sup>3</sup> (20°C) | 1,18 – 1,20 |
| 4. | Lepkość cP (20°C)                | ok. 8       |

### 4. Zastosowanie

Przemysł budowlany. Wzmacnianie naturalnych i sztucznych tynków. Dodatek uszczelniający do zapraw budowlanych

### 5. Zalecenia BHP i PPOŻ.

Z uwagi na wysoką alkaliczność szkło może powodować silne podrażnienie skóry. Występuje ryzyko poważnego uszkodzenia oczu. W przypadku kontaktu substancji z oczami przemyć je natychmiast dużą ilością wody i zwrócić się o pomoc lekarską. Niepalne. Nie podtrzymuje palenia.

### 6. Pakowanie i transport

Cysterny kolejowe i samochodowe, pojemniki metalowe. Dopuszczalne są inne opakowania zgodne z wymaganiami klienta. Produkt nie jest materiałem niebezpiecznym w rozumieniu przepisów RID i ADR.

### 7. Przechowywanie

Szczelnie zamknięte zbiorniki.

### 8. Utylizacja odpadów

Rozlane szkło wodne wymieszać z piaskiem w celu uzyskania zagęszczonej konsystencji. Otrzymaną masę zrosić roztworem kwasu siarkowego i wymieszać. Proces neutralizacji przerwać po osiągnięciu pH zbliżonego do neutralnego. Podczas zobojętniania krzemionka przyjmie postać galaretowatego osadu. Osad zebrać do pojemników. Dalsze postępowanie zgodnie z zaleceniami terenowej placówki ochrony środowiska.