



SPECYFIKACJA OFERTOWA
PRODUKTU
Nr 19

d/TP/4a

Wydanie 1

Str. 1

Stron 1

1. Nazwa chemiczna: Kwas krzemowy, sól potasowa

2. Nazwa handlowa: Szkło wodne potasowe

3. Charakterystyka ogólna

Jednorodna, klarowna lub lekko opalizująca ciecz bez zapachu

4. Wymagania fizyko- chemiczne

| Wymagania | Rodzaj RK | | | |
|------------------------------------|-------------|-------------|-------------|-------------|
| | 115 | 125 | 132 | 138 |
| Moduł molowy | 3,9 – 4,1 | 3,9 – 4,1 | 3,2 – 3,4 | 3,0 – 3,4 |
| Suma tlenków min. % | 18 | 28 | 34 | 36 |
| Gęstość w 20°C g/cm ³ | 1,15 – 1,20 | 1,25 – 1,26 | 1,32 – 1,36 | 1,38 – 1,42 |
| Lepkość w 20°C cP nie mniej niż | 3 | 20 | 35 | 200 |

Istnieje możliwość dostosowania parametrów do indywidualnych wymagań klienta

5. Zastosowanie

Produkcja materiałów ogniotrwałych. Produkcja elektrod. Dodatek uszczelniający w budownictwie.

6. Zalecenia BHP i PPOŻ.

Szkło wodne potasowe o module molowym >3,2 nie jest klasyfikowane jako niebezpieczne. Z uwagi na zależność własności szkła wodnego od modułu molowego występuje różny skutek narażenia opisany szczegółowo w karcie charakterystyki substancji. Unikać zanieczyszczenia oczu. W przypadku kontaktu substancji z oczami przemyć je natychmiast dużą ilością wody i zwrócić się o pomoc lekarską. Niepalne. Nie podtrzymuje palenia.

7. Pakowanie i transport

Cysterny kolejowe i samochodowe, pojemniki metalowe. Produkt nie jest materiałem niebezpiecznym w rozumieniu przepisów RID i ADR.

8. Przechowywanie

Szczelnie zamknięte zbiorniki z możliwością podgrzewania.

9. Informacja ekologiczna-utyliczacja 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.