

Wykaz substancji chemicznych i grupy chemicznych na które kauczuk fluorowy **nie jest odporny lub jest słabo odporny:**

1. Ketony Aceton

- Metyloetyloketon (MEK)
- Cyklopentanon

Ketony powodują pęcznienie i degradację struktury kauczuku fluorowego

2. Estry

- Octan etylu
- Octan metylu
- Octan butylu

Działają podobnie jak ketony – pęcznienie i utrata właściwości mechanicznych.

3. Aminy

- Amoniak (zwłaszcza w wysokim stężeniu i w podwyższonej temperaturze)
- Etyloamina
- Anilina

Atakują wiązania chemiczne w strukturze polimeru.

4. Glikole i alkohole

- Glikol etylenowy
- Glikol propylenowy
- Etanol
- Metanol
- Izopropanol

Mogą powodować pęcznienie, obniżenie odporności mechanicznej i cieplnej.

5. Stężone kwasy nieorganiczne (szczególnie utleniające)

- Kwas azotowy (stężony)
- Kwas siarkowy (stężony)
- Kwas chromowy

Działają agresywnie nawet na chemicznie odporne elastomery.

6. Zasady silne

- Wodorotlenek sodu (NaOH, szczególnie w wyższych temperaturach)
- Wodorotlenek potasu
- Roztwory amoniaku

Degradują strukturę polimeru przez hydrolizę i deprotonację.

7. Związki zawierające wolne fluorowce i silne utleniacze

- Fluor w stanie czystym
- Chlor w stanie gazowym
- Trójchlorometan (chloroform)
- Chlorowce organiczne (w bardzo wysokich temperaturach)

8. Kwasy organiczne (w podwyższonych temperaturach)

- Kwas octowy (lódowaty)
- Kwas mrówkowy

9. Media zawierające parę wodną pod wysokim ciśnieniem i temperaturą

- Para wodna $> +130^{\circ}\text{C}$ przez długi czas

Działa na wiązania w polimerze, prowadząc do utraty elastyczności.