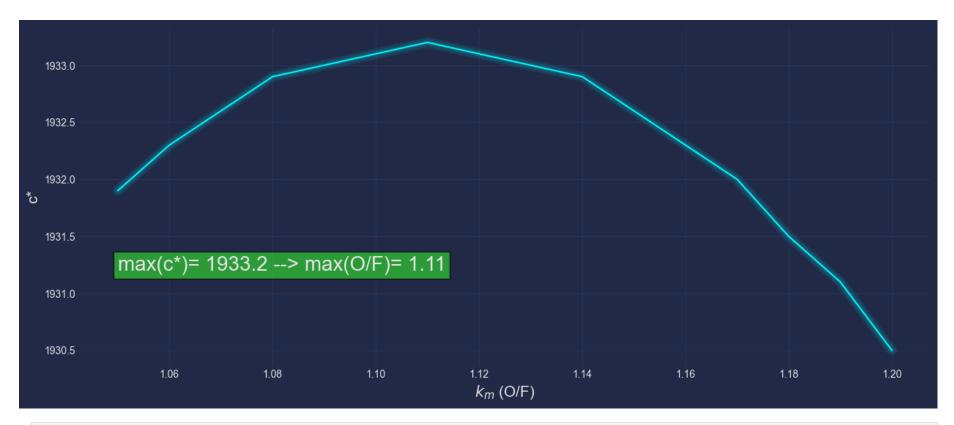
```
import numpy as np
import re
import mplcyberpunk
import matplotlib.pyplot as plt
from IPython.display import display, Latex
plt.style.use("cyberpunk")
```

## Lista 2 - PRP41

Leonardo Antonio Lugarini

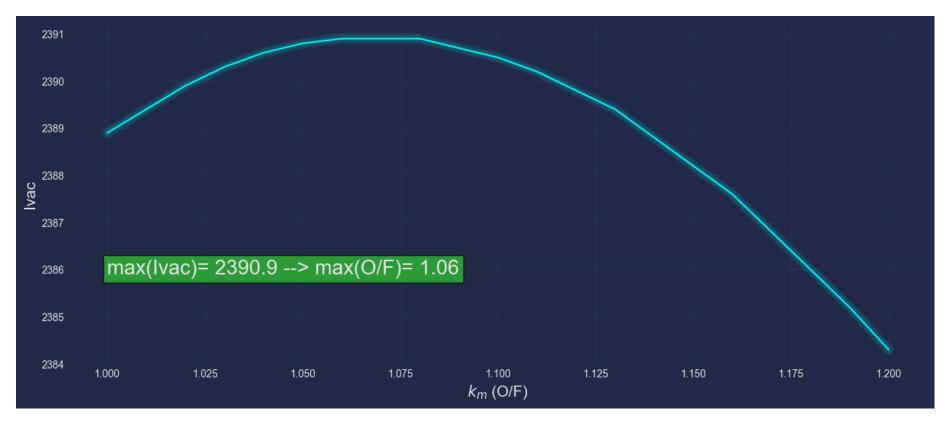
## Questão 1:

```
of_values = []
cstar_values = []
# Regular expression patterns to match the desired lines and extract numbers
of_pattern = re.compile(r'0/F\s^*=\s^*([\d\.]+)')
cstar_pattern = re.compile(r'CSTAR, M/SEC\s*([\d\.]+)')
# Iterate through lines and search for matches
for line in lines:
    of_match = of_pattern.search(line)
    cstar_match = cstar_pattern.search(line)
    if of match:
        of_values.append(float(of_match.group(1)))
    if cstar_match:
        cstar_values.append(float(cstar_match.group(1)))
cstar_max = max(cstar_values)
of_max = of_values[cstar_values.index(cstar_max)]
plt.plot(of_values, cstar_values)
plt.text(of_max-0.06, cstar_max-2,f'max(c*)= \{cstar_max\} --> max(0/F)= \{of_max\}', fontsize = 20,bbox=dict(facecolor=
plt.ylabel('c*', fontsize=15)
plt.xlabel(r'$k_m$ (0/F)',fontsize=15)
plt.rcParams["figure.figsize"] = (15, 6)
mplcyberpunk.make_lines_glow()
```



```
In [12]: # #b) Inputs
        ### CEA analysis performed on Thu 19-Oct-2023 09:49:18
        # Problem Type: "Rocket" (Infinite Area Combustor)
        # # Pressure (1 value):
        # p,bar= 50
        # # Supersonic Area Ratio (1 value):
        # supar= 200
        # # Oxidizer/Fuel Wt. ratio (21 values):
        # o/f= 1, 1.01, 1.02, 1.03, 1.04, 1.05, 1.06, 1.07, 1.08, 1.09, 1.1, 1.11, 1.12, 1
        # .13, 1.14, 1.15, 1.16, 1.17, 1.18, 1.19, 1.2
        # # You selected the following fuels and oxidizers:
        # reac
        # fuel C2H5OH(L) wt%=100.0000
                       wt%=100.0000
        # oxid 02(L)
        with open("output1b.html", "r") as file:
            lines = file.readlines()
```

```
of_values = []
ivac_values = []
# Regular expression patterns to match the desired lines and extract numbers
of_pattern = re.compile(r'0/F\s^*=\s^*([\d\.]+)')
ivac_pattern = re.compile(r'Ivac, M/SEC\s*([\d\.]+)')
# Iterate through lines and search for matches
for line in lines:
    of_match = of_pattern.search(line)
   ivac_match = ivac_pattern.search(line)
    if of_match:
        of_values.append(float(of_match.group(1)))
    if ivac_match:
        ivac_values.append(float(ivac_match.group(1)))
ivac_max = max(ivac_values)
of_max = of_values[ivac_values.index(ivac_max)]
plt.plot(of_values, ivac_values)
plt.text(of_max-0.06, ivac_max-5, f'max(Ivac) = \{ivac_max\} --> max(0/F) = \{of_max\}', fontsize = 20, bbox=dict(facecolor=
plt.ylabel('Ivac', fontsize=15)
plt.xlabel(r'$k_m$ (0/F)', fontsize=15)
plt.rcParams["figure.figsize"] = (15, 6)
mplcyberpunk.make_lines_glow()
```



c)

- -> c\* é uma medida da eficiência com que o propelente é queimado na câmara de combustão. Maximizar o mesmo significa que estamos otimizando a queima do propelente na câmara, independentemente das condições de expansão na saída do bocal.
- -> Isp é uma medida da eficiência global do motor, levando em consideração tanto a combustão na câmara quanto a expansão do gás no bocal. A razão de expansão entre

a garganta e a saída do bocal pode afetar significativamente o Isp. Uma razão de expansão maior pode permitir que os gases se expandam mais, potencialmente convertendo

mais energia térmica em energia cinética e, assim, produzindo um impulso maior.

Em resumo, enquanto c\* foca apenas na eficiência da combustão, o Isp leva em consideração a eficiência de todo o processo, desde a combustão até a expansão dos gases

no bocal. Portanto, é possível que a razão de mistura que maximiza um não seja a mesma que maximiza o outro, especialmente quando consideramos diferentes razões de expansão no bocal.

## Questão 2:

O valor de  $M_p$  é igual a 1589.77 kg

```
In [14]: #b)
fuel_mass = Mp/(1+km)
oxi_mass = km*fuel_mass

r = 0.5 #raio
base_area = np.pi*r**2
volume_sphere = (4/3)*np.pi*r**3
oxi_rho = 1144
fuel_rho = 790
```

```
oxi_volume = oxi_mass/oxi_rho
         fuel_volume = fuel_mass/fuel_rho
         oxi_height = (oxi_volume - volume_sphere)/base_area
         fuel_height = (fuel_volume - volume_sphere)/base_area
         print(f'Massa Combustivel: {fuel_mass:.2f} kg; Massa Oxidante: {oxi_mass:.2f} kg')
         print(f'Altura Tanque Combustível: {fuel_height:.2f} m; Altura Tanque Oxidante: {oxi_height:.2f} m')
        Massa Combustivel: 611.45 kg; Massa Oxidante: 978.32 kg
        Altura Tanque Combustível: 0.32 m; Altura Tanque Oxidante: 0.42 m
In [15]: #c)
         p_p = 70 \# bar
         gamma_He = 1.667
         M_{He} = 4 \# g/mol
         R_{He} = (8314.462618/M_{He}) \#J/(kg.K)
         T_0 = 300 \# K
         p_0 = 200 \#bar
         f_s = 1.5
         sigma_Al = 0.214 \#GPa
         rho_Al = 2800 \# kg/m3
         sigma_Ti = 1.23 \#GPa
         rho_Ti = 4460 \# kg/m3
         #massa tanques propelentes
         A_e = 4*np.pi*r**2
         x_e = f_s*p_p*r/(2*sigma_Al*10000)
         A_c_oxi = 2*np.pi*r*oxi_height
         A_c_fuel = 2*np.pi*r*fuel_height
         x_c = f_s*p_p*r/(sigma_Al*10000)
         M_{T_oxi} = rho_Al^*(A_e^*x_e + A_c_oxi^*x_c)
         M_T_{fuel} = rho_Al^*(A_e^*x_e + A_c_{fuel}^*x_c)
         #tanque pressurizante
         #máximo que M0 pode ser
```

```
M_0_oxi = ((p_p*100000*oxi_volume)/(R_He*T_0))*(gamma_He/(1 - (p_p/p_0)))
M_0_fuel = ((p_p*100000*fuel_volume)/(R_He*T_0))*(gamma_He/(1 - (p_p/p_0)))

r_oxi = ((3*M_0_oxi*R_He*T_0)/(4*np.pi*p_0*100000))**(1/3)

r_fuel = ((3*M_0_fuel*R_He*T_0)/(4*np.pi*p_0*100000))**(1/3)

M_T_He_oxi = 4*np.pi*(r_oxi**2)*rho_Ti*(f_s*p_0*r_oxi/(2*sigma_Ti*10000))

M_T_He_fuel = 4*np.pi*(r_fuel**2)*rho_Ti*(f_s*p_0*r_fuel/(2*sigma_Ti*10000))

print(f'0xidante ==> Massa Tanque Propelente: {M_T_oxi:.2f} kg; Massa Gás Hélio: {M_0_oxi:.2f} kg; Massa Tanque Propelente: {M_T_fuel:.2f} kg; Massa Gás Hélio: {M_0_fuel:.2f} kg; Massa Tanque
```

Oxidante ==> Massa Tanque Propelente: 199.01 kg; Massa Gás Hélio: 24.62 kg; Massa Tanque Pressurizante: 125.25 kg Combustível ==> Massa Tanque Propelente: 176.70 kg; Massa Gás Hélio: 22.28 kg; Massa Tanque Pressurizante: 113.36 kg

```
In [16]: #d)
#eps = (Mp)/(Mp + Me)
Mp = fuel_mass + oxi_mass + M_0_oxi + M_0_fuel
Me = M_T_oxi + M_T_fuel + M_T_He_oxi + M_T_He_fuel
eps_d = Mp/(Mp + Me)

print(f'Eficiência estrutural recalculada: {eps_d:.2%}; Eficiência inicialmente considerada: {eps:.2%}')
```

Eficiência estrutural recalculada: 72.71%; Eficiência inicialmente considerada: 80.00%

Ações a serem tomadas (d), dado que a eficiência calculada ficou abaixo do palpite inicial:

Revisão do Design: Revisar o design para identificar áreas onde o peso pode ser reduzido sem comprometer a segurança e a funcionalidade.

Isso pode incluir a escolha de materiais mais leves e/ou mais fortes, otimização da geometria dos tanques e estruturas de suporte,

e a revisão dos sistemas de pressurização.

Otimização dos Materiais: Avaliar se há materiais mais avançados ou tratamentos que podem ser aplicados para melhorar a resistência e reduzir o peso.

Análise de Trade-off: Realizar análises de trade-off para entender as implicações de diferentes configurações de design sobre a

eficiência estrutural, a segurança e o desempenho do foguete.

```
In [17]: #e)
         p_p = 5 \#bar
         #massa tanques propelentes
         A_e = 4*np.pi*r**2
         x_e = f_s*p_p*r/(2*sigma_Al*10000)
         A_c_oxi = 2*np.pi*r*oxi_height
         A_c_fuel = 2*np.pi*r*fuel_height
         x_c = f_s*p_p*r/(sigma_Al*10000)
         M_T_oxi = rho_Al^*(A_e^*x_e + A_c_oxi^*x_c)
         M_T_{fuel} = rho_Al^*(A_e^*x_e + A_c_fuel^*x_c)
         #tanque pressurizante
         #máximo que M0 pode ser
         M_0 = xi = ((p_p*100000*oxi_volume)/(R_He*T_0))*(qamma_He/(1 - (p_p/p_0)))
         M_0 fuel = ((p_p*100000*fuel_volume)/(R_He*T_0))*(gamma_He/(1 - (p_p/p_0)))
         r_{oxi} = ((3*M_{ooxi}*R_{He}*T_{o})/(4*np.pi*p_{o}*100000))**(1/3)
         r_fuel = ((3*M_0_fuel*R_He*T_0)/(4*np.pi*p_0*100000))**(1/3)
         M_T_{He_oxi} = 4*np.pi*(r_oxi**2)*rho_Ti*(f_s*p_0*r_oxi/(2*sigma_Ti*10000))
         M_T_{He} = 4*np.pi*(r_fuel**2)*rho_Ti*(f_s*p_0*r_fuel/(2*sigma_Ti*10000))
         print(f'Oxidante ==> Massa Tanque Propelente: {M T oxi:.2f} kg; Massa Gás Hélio: {M O oxi:.2f} kg; Massa Tanque Pres
         print(f'Combustível ==> Massa Tanque Propelente: {M_T_fuel:.2f} kg; Massa Gás Hélio: {M_0_fuel:.2f} kg; Massa Tanqu€
        Oxidante ==> Massa Tanque Propelente: 14.21 kg; Massa Gás Hélio: 1.17 kg; Massa Tanque Pressurizante: 5.96 kg
        Combustível ==> Massa Tanque Propelente: 12.62 kg; Massa Gás Hélio: 1.06 kg; Massa Tanque Pressurizante: 5.40 kg
In [18]: |#f)
         Mp = fuel_mass + oxi_mass + M_0_oxi + M_0_fuel
         Me = M T oxi + M T fuel + M T He oxi + M T He fuel
         eps_f = Mp/(Mp + Me)
         print(f'Eficiência estrutural recalculada: {eps f:.2%}; Eficiência inicialmente considerada: {eps:.2%}')
```

Eficiência estrutural recalculada: 97.66%; Eficiência inicialmente considerada: 80.00%

Ações a serem tomadas (f), dado que a eficiência calculada ficou acima do palpite inicial:

Manutenção da Pressão Reduzida: Considerar manter a pressão mais baixa nos tanques se isso não comprometer o desempenho do foguete.

A redução da pressão pode resultar em uma estrutura de tanque mais leve e, portanto, uma eficiência estrutural mais alta.

Revisão da Análise de Segurança: Realizar uma análise de segurança detalhada para garantir que a redução da pressão não comprometa

a segurança do foguete.

Monitoramento Contínuo: Monitorar continuamente a eficiência estrutural e o desempenho do foguete durante os testes e ajustar o

design conforme necessário para garantir que os objetivos de desempenho sejam atingidos.

## Questão 3:

Deduziremos a massa do tanque inicial (M\_T) em função de M:

$$M_T=4\pi r^2
ho x,\; x=rac{f_sp_0r}{2\sigma}$$

$$M_T = rac{2\pi r^3 
ho f_s p_0}{\sigma}$$

Sendo o valor de r definido em função de M:

$$r = (rac{3MRT}{4\pi p_0})^{rac{1}{3}}$$

Portanto:

$$M_T = rac{3MRT}{4\pi p_0}rac{2\pi
ho f_s p_0}{\sigma}$$

$$M_T = rac{3MRT
ho f_s}{2\sigma}$$

Considerando agora um tanque idêntico ao inicial, com mesma densidade e tensão superficial. Para um mesmo gás com temperatura igual ao inicial e massa 'n' vezes menor:

$$m_T=rac{3mRT
ho f_s}{2\sigma}, \ m=rac{M}{n}$$

Fazendo a somatória das massas dos tanques menores:

$$\sum_{i=1}^n m_{Ti} = \sum_{i=1}^n rac{3m_i RT 
ho f_s}{2\sigma}$$

Tirando os valores constantes da soma:

$$\sum_{i=1}^n m_{Ti} = rac{3RT
ho f_s}{2\sigma} \sum_{i=1}^n m_i$$

Como m i tem sempre o mesmo valor:

$$\sum_{i=1}^n m_{Ti} = rac{3RT
ho f_s}{2\sigma} \sum_{i=1}^n rac{M}{n}$$

$$\sum_{i=1}^n m_{Ti} = rac{3MRT
ho f_s}{2\sigma}rac{1}{n}\sum_{i=1}^n 1$$

$$\sum_{i=1}^n m_{Ti} = rac{3MRT
ho f_s}{2\sigma} rac{1}{n} n$$

$$\sum_{i=1}^n m_{Ti} = rac{3MRT
ho f_s}{2\sigma} = M_T, \,\, ext{c. q. d.}$$