



UNIVERSIDADE FEDERAL DO PARANÁ
SETOR PALOTINA



Controle de qualidade de biocombustíveis

Rodrigo Sequinel

Professor Adjunto – Química Analítica

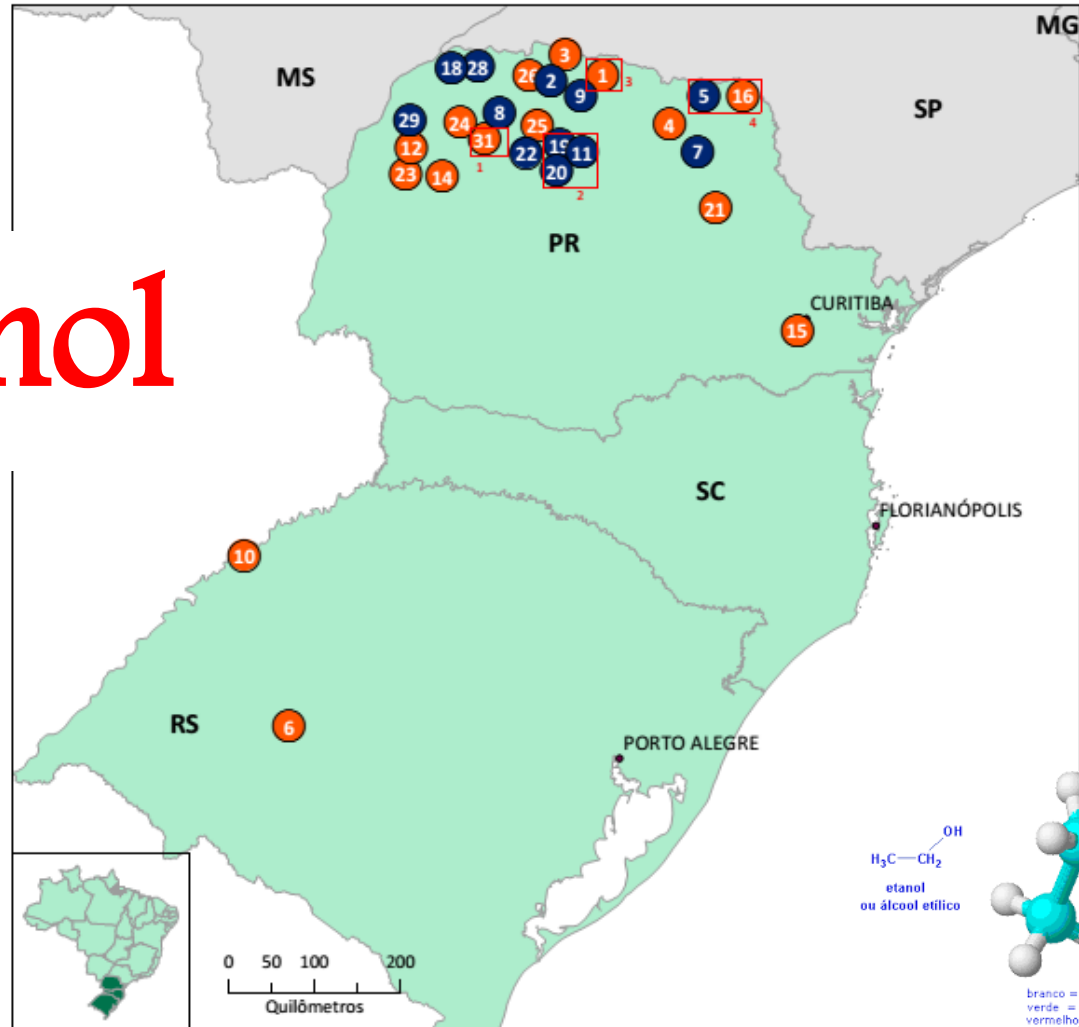
Departamento – Engenharias E Exatas

Universidade Federal Do Paraná – UFPR/Setor Palotina

Bioenergia – 2017



Etanol



Etanol



- Pode ser produzido a partir de diversas fontes vegetais, mas a cana-de-açúcar é a que oferece mais vantagens energéticas e econômicas.
 - Brasil: comercialmente só etanol de cana.
- Classificação:
 - Hidratado: teor de etanol 94,5%, motores a etanol ou flex
 - Anidro: teor de etanol 98%. Misturado à gasolina, em proporções variáveis, sem prejuízo para os motores.



MINISTÉRIO DA AGRICULTURA, PECUÁRIA E ABASTECIMENTO

GABINETE DA MINISTRA

PORTARIA Nº 75, DE 5 DE MARÇO DE 2015

Art. 1º Fixar, a partir da zero hora do dia 16 de março de 2015, o percentual obrigatório de adição de etanol anidro combustível à gasolina, nos seguintes percentuais:

I - 27% na Gasolina Comum; e

II - 25% na Gasolina Premium.

Etanol



Nº de plantas e
capacidade de
produção
autorizada ANP

UF	Etanol Anidro (m ³ /d)	Etanol Hidratado (m ³ /d)	Número de Plantas
AC	0	140	1
AM	0	100	1
PA	260	340	1
RO	300	300	1
TO	750	1.500	1
PR	5.613	12.630	30
RS	0	61	2
AL	4.598	6.265	21
BA	1.132	1.714	6
CE	0	233	1
MA	1.360	1.550	4
PB	1.400	2.720	7
PE	2.490	3.470	15
PI	240	264	1
RN	480	893	3
SE	690	1.445	6
GO	10.000	28.155	36
MS	6.800	17.554	23
MT	5.456	7.228	9
ES	1.570	2.217	6
MG	11.481	18.378	39
RJ	0	1.080	4
SP	50.201	96.954	165
TOTAL	104.821	205.191	383

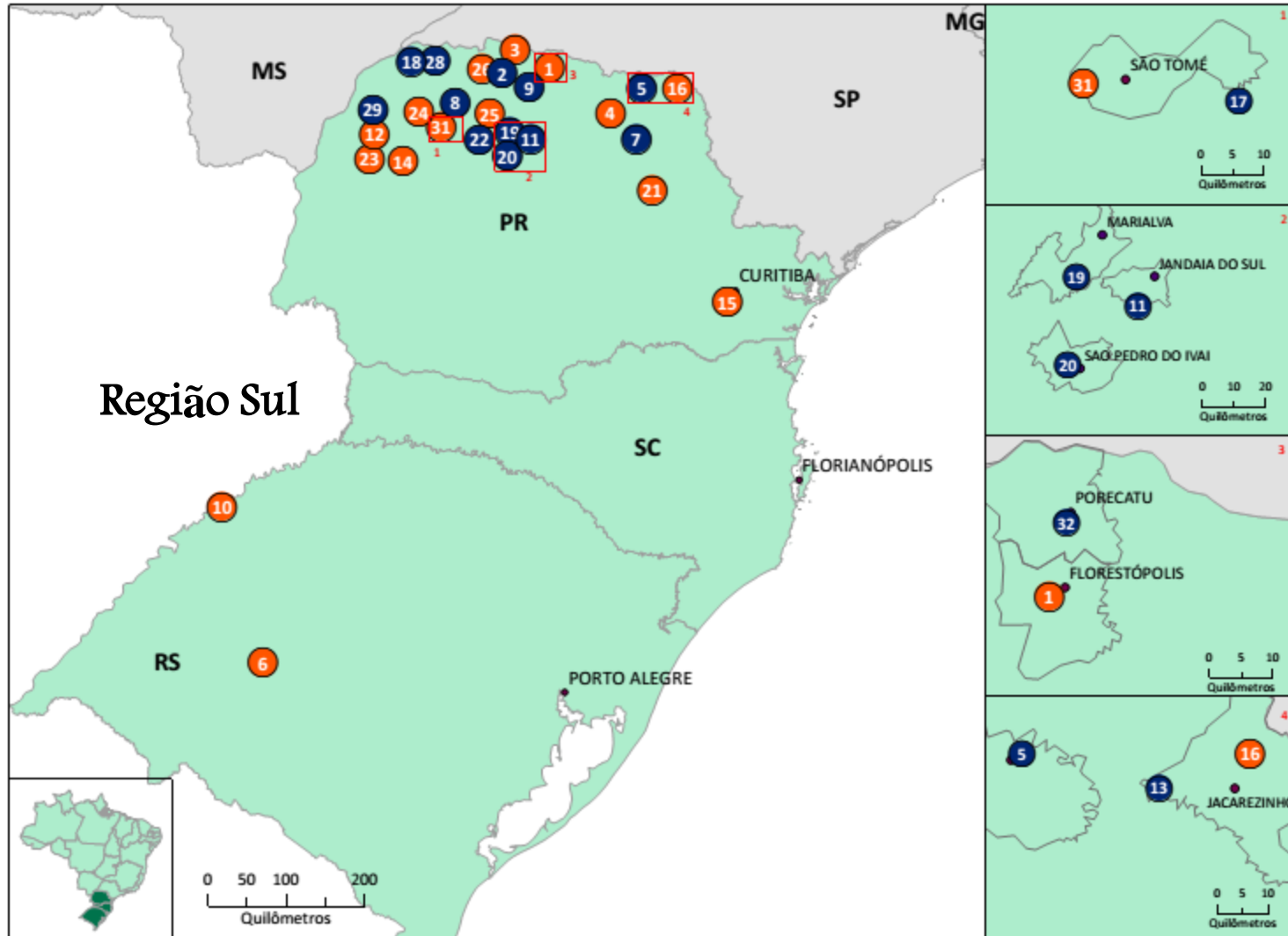
Etanol



Nº de plantas e capacidade de produção autorizada ANP

Região	Etanol Anidro (m ³ /d)	Etanol Hidratado (m ³ /d)	Número de Plantas
Norte	1.310	2.380	5
Sul	5.613	12.691	32
Nordeste	12.490	18.564	64
Centro-Oeste	23.256	53.937	68
Sudeste	63.802	118.879	214
TOTAL	106.621	206.451	383

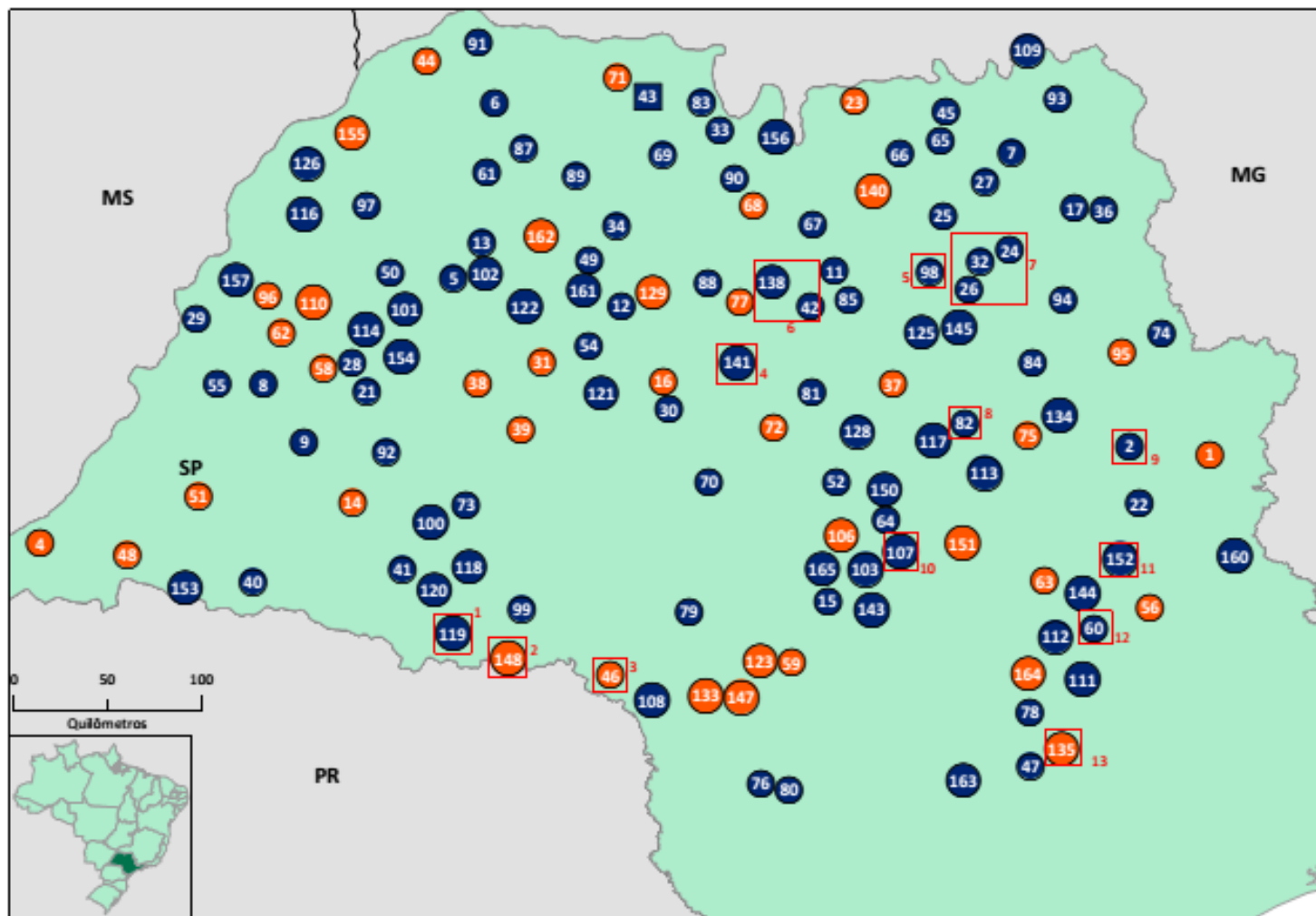
Etanol



Etanol



Estado de São Paulo



Etanol



- Total de 382 plantas no País
- Quantidade produzida
 - Hidratado: 212.168 m³/dia
 - Anidro: 114.139 m³/dia
- Em 21/10/14 foi publicada autorização da primeira planta comercial de etanol de 2^a Geração no Brasil
 - Raízen – Costa Pinto
 - *Capacidade: 136 m³/dia de etanol anidro*

Onde podemos chegar?

Etanol



➤ Projeções futuras

	2010/2011	2020/2021
Produção de cana (milhões de ton.)	620	1206
Açúcar (milhões de ton.)	38	51
mercado doméstico	10,8	13,7
mercado externo	27,5	37,4
Etanol (milhões de ton.)	27,4	70
mercado doméstico	25,4	57
mercado externo	1,9	13,0



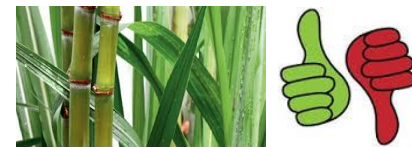


Controle de Qualidade

- Segue as especificações contidas na **Resolução ANP n° 19/2015**
- Descreve os parâmetros a serem analisados
- Estabelece os limites para cada parâmetro de qualidade
- Recomenda os métodos de ensaio (normas) a serem utilizados.

CARACTERÍSTICA	UNIDADE	LIMITE			MÉTODO	
		EAC	EHC	EHCP2	NBR	ASTM/EM/ISO
Aspecto ³	-	Límpido e Isento de Impurezas (LII)			Visual	
Cor	-	4	5		Visual	
Acidez total, máx. (em miligramas de ácido acético)	mg/L	30			9866 16047	ISO 17315
Condutividade elétrica, máx. ⁶	µS/m	300			10547	ISSO 17308
Massa específica a 20°C. ⁷	kg/m ³	791,5 máx.	805,2 a 811,2	799,7 a 802,8	5992 15639	D4052
Teor alcoólico ^{7,8,9}	% massa	99,3 mín.	92,5 a 94,6	95,5 a 96,5	5992 15639	-
Potencial hidrogeniônico (pH)	-	-	6,0 a 8,0		10891	-
Teor de etanol, mín. ¹⁰	% volume	98,0	94,5	96,3	16041	DD5501
Teor de água, máx. ¹⁰	% massa	0,7	7,5	4,5	15531 15888	E203 E1064
Teor de metanol, máx. ¹⁰	% volume	0,5			16041	

Etanol



Controle de qualidade

- ❖ Para o Etanol celulósico:
 - ❖ Mesmas especificações que o Etanol obtido diretamente por fermentação;
 - ❖ Registro do produto é exigido um laudo com o perfil composicional, contendo:
 - ❖ Composição – hidrocarbonetos, álcoois, aldeídos, cetonas, ácidos carboxílicos, éteres e ésteres – a serem identificados e quantificados individualmente os componentes com concentração acima de 1 mg/kg
 - ❖ Análise elementar – além daqueles previstos na especificação, S, P, V, Mn, Co, Ni, Zn, As, Se, Hg, Cd, Pb – com limite de detecção mínimo de 0,1 mg/kg.

Etanol



Principais parâmetros de qualidade

- Teor de Metanol
- Acidez e pH
- Teor de água
- Dentre os demais

Etanol

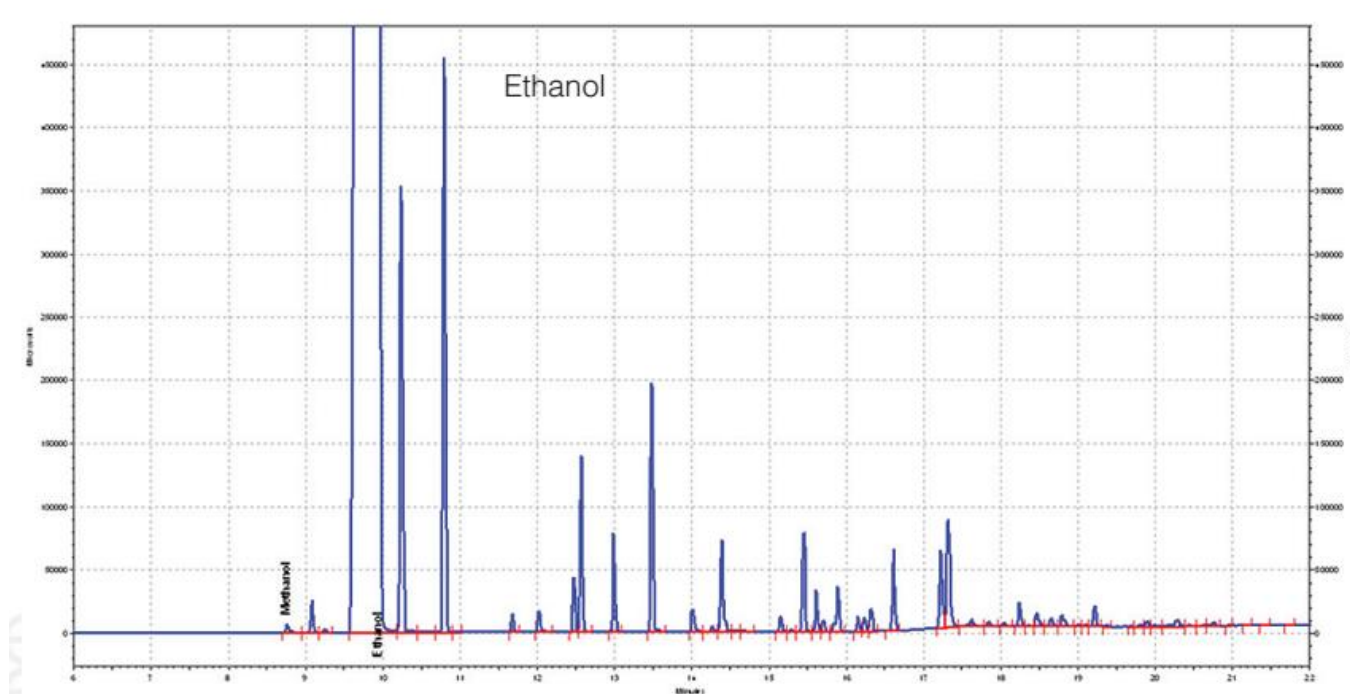


Controle de qualidade:

➤ Determinação do teor de metanol em etanol

– Um dos parâmetros mais importantes

- *Metanol é tóxico e mais barato que o Etanol (menos taxado)*
- *Limite: máximo de 0,5%*

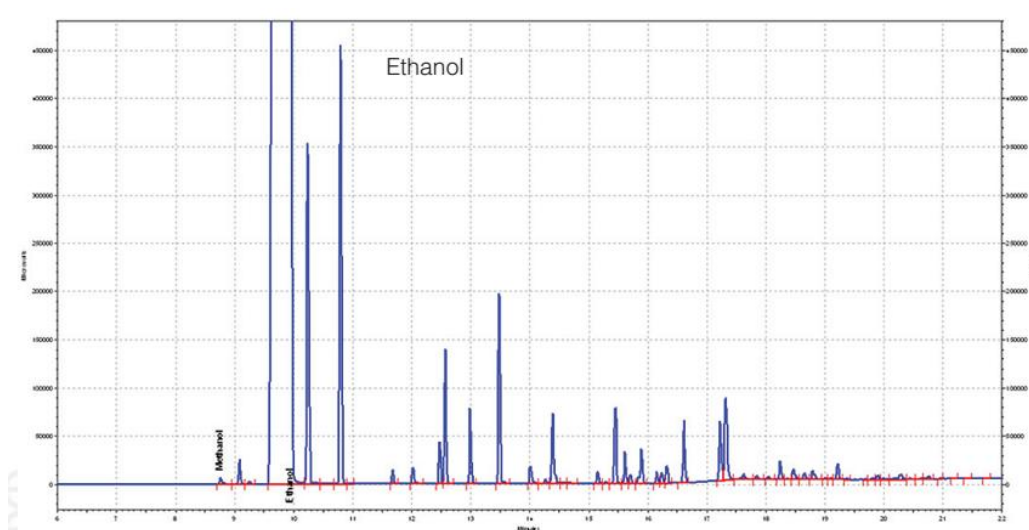


Etanol



Controle de qualidade:

- ABNT NBR 16041 – METANOL EM ETANOL POR CG-DIC
 - * *COLUNA PLOT: f.e. estireno-divinilbenzeno. Hidrocarbonetos do álcool não interferem.*
 - *Gasolina: coluna capilar de sílica fundida 100% dimetilpolisiloxano de 100m*





ASSOCIAÇÃO
BRASILEIRA
DE NORMAS
TÉCNICAS

Certificado de Participação

**O Organismo de Normalização Setorial de Petróleo,
Derivados e Biocombustíveis (ABNT/ONS-34)**

Certifica que Rodrigo Sequinel

Participou, como membro, das reuniões da Comissão de Estudo de Etanol Combustível (ABNT/CE- 34.007.01) do ABNT/ONS-34, na elaboração da norma ABNT NBR 16041:2012 - Etanol combustível — Determinação dos teores de metanol e etanol por cromatografia gasosa.

Rio de Janeiro, 12 de Novembro de 2013

João Batista Sarmet Franco
Secretário Técnico do ABNT/ONS-34

Etanol



Principais parâmetros de qualidade

➤ Acidez e pH

- pH abaixo de 6,5: corrosão de bicos e cilindros
- pH acima de 9: problema com as partes plásticas



Etanol



Principais parâmetros de qualidade

➤ Determinação dos teores de:

- Cloreto
- Chumbo e Fósforo
- Cobre
- Enxofre



Etanol

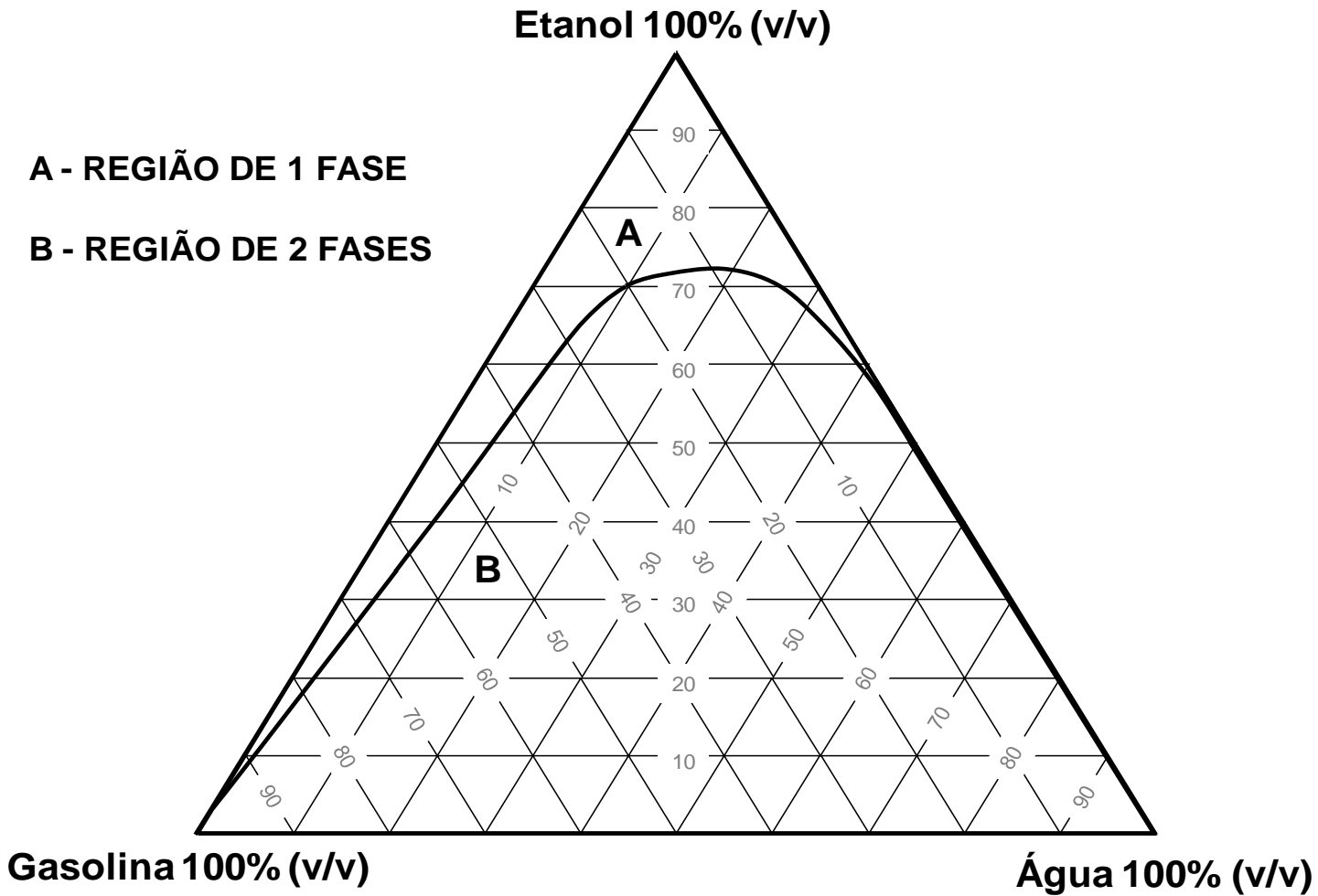


- Teor de água
 - Descalibração dos sensores dos VFF
 - Reduz poder energético
- Quando adicionado à gasolina
 - Pode levar à separação de fases
 - Deve respeitar o diagrama de fases.



Karl Fisher coulométrico segundo a ASTM E1064
Método utilizado para teores de água até 1%;
Acima de 1% – Karl Fischer volumétrico

Mistura de Etanol na Gasolina



Etanol



Possibilidades de aplicações e comercialização

- Consumo humano: bebidas (vodka, gim, licores...), vinagre, alimentos.
- Farmacêutico: extração de produtos medicinais de plantas, fabricação de vacinas, preparações e formulações em geral;
- Cosméticos: perfumes, desodorantes, cremes;
- Industrial: fabricação de detergentes, produtos de limpeza, tintas, herbicidas, bioplásticos, produção de biodiesel;





Hidrogênio



Hidrogênio



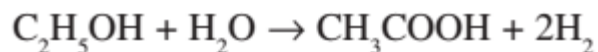
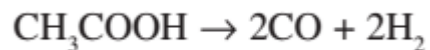
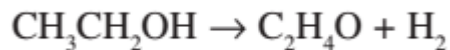
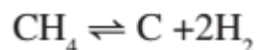
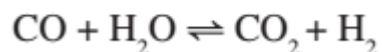
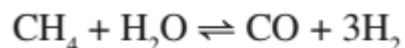
- É 2,75 vezes mais energético que os hidrocarbonetos derivados do petróleo.
- Considerado uma fonte de energia limpa.
 - *Tem a água como principal produto de reação*
- Principais meios de obtenção:
 - Combustíveis fósseis:
 - *Reforma a vapor CH₄*
 - *Oxidação de hidrocarbonetos e gaseificação de carvão*
 - Água
 - *eletrólise*
 - biomassa
 - *pirólise*

Hidrogênio



Reforma a vapor

- Além do Hidrogênio, podem ser obtidos diferentes produtos
 - Depende dos produtos de partida utilizados
 - Catalisador e das condições utilizadas



Hidrogênio



Controle de qualidade

- Produtos gasosos formados
 - Hidrogênio
 - Metano, etano, eteno, etino, aldeídos, monóxido e dióxido de carbono, nitrogênio, oxigênio
- Todos monitorados por CG-TCD:
 - Análise em coluna PLOT fase estacionária de peneira molecular
 - Gás de arraste geralmente argônio

Importante determinar cada produto para se conhecer as rotas de produção de hidrogênio e para buscar a otimização dos processos de produção

Hidrogênio

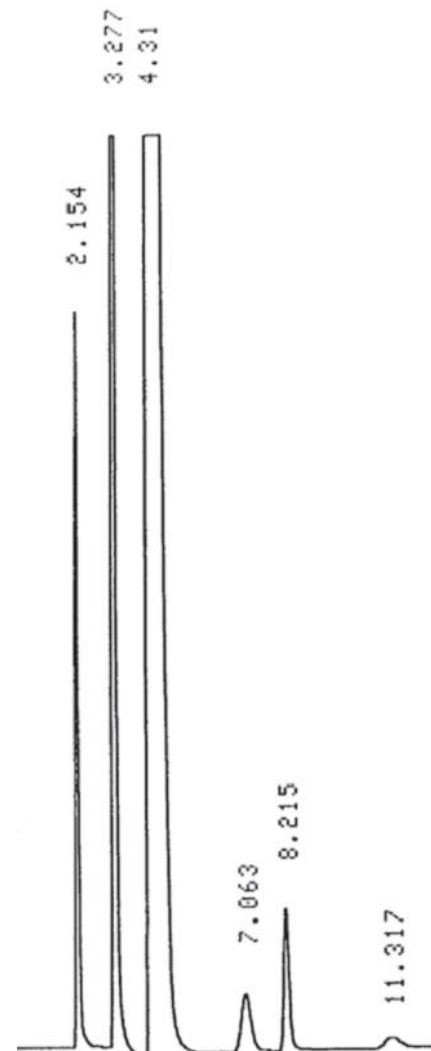


Controle de qualidade

➤ Produtos gasosos

- monitorados por CG-TCD:
- Análise em coluna PLOT fase estacionária de peneira molecular
- Gás de arraste geralmente argônio

PKNO	TIME	AREA	MK	IDNO	CONC	NAME
1	2.154	81064			4.8639	H2
2	3.277	255397			15.3241	O2
3	4.31	1275525			76.5328	N2
4	7.063	20677			1.2406	CH4
5	8.215	27538			1.6523	CO
6	11.317	6438			0.3863	CO2
	TOTAL	1666639			100	



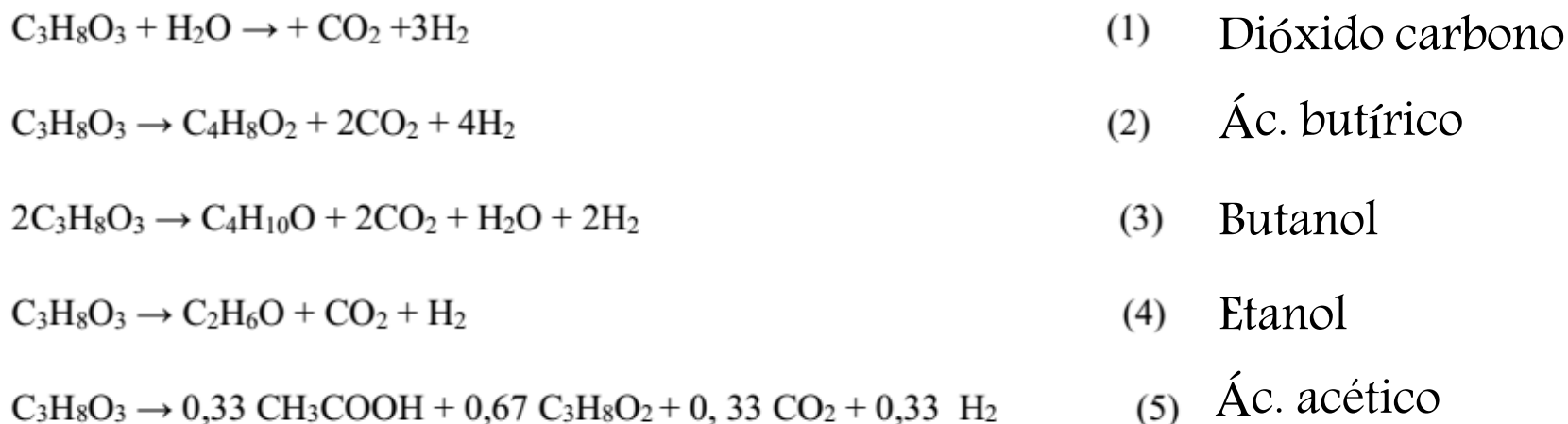
Hidrogênio



Produção biológica

➤ Processos fermentativos avançados

- Ex: produção de hidrogênio a partir do glicerol bruto proveniente de usinas de biodiesel



Outros coprodutos: Metano, metanol, acetona, ác. Propanóico, ác. Valérico...

Hidrogênio

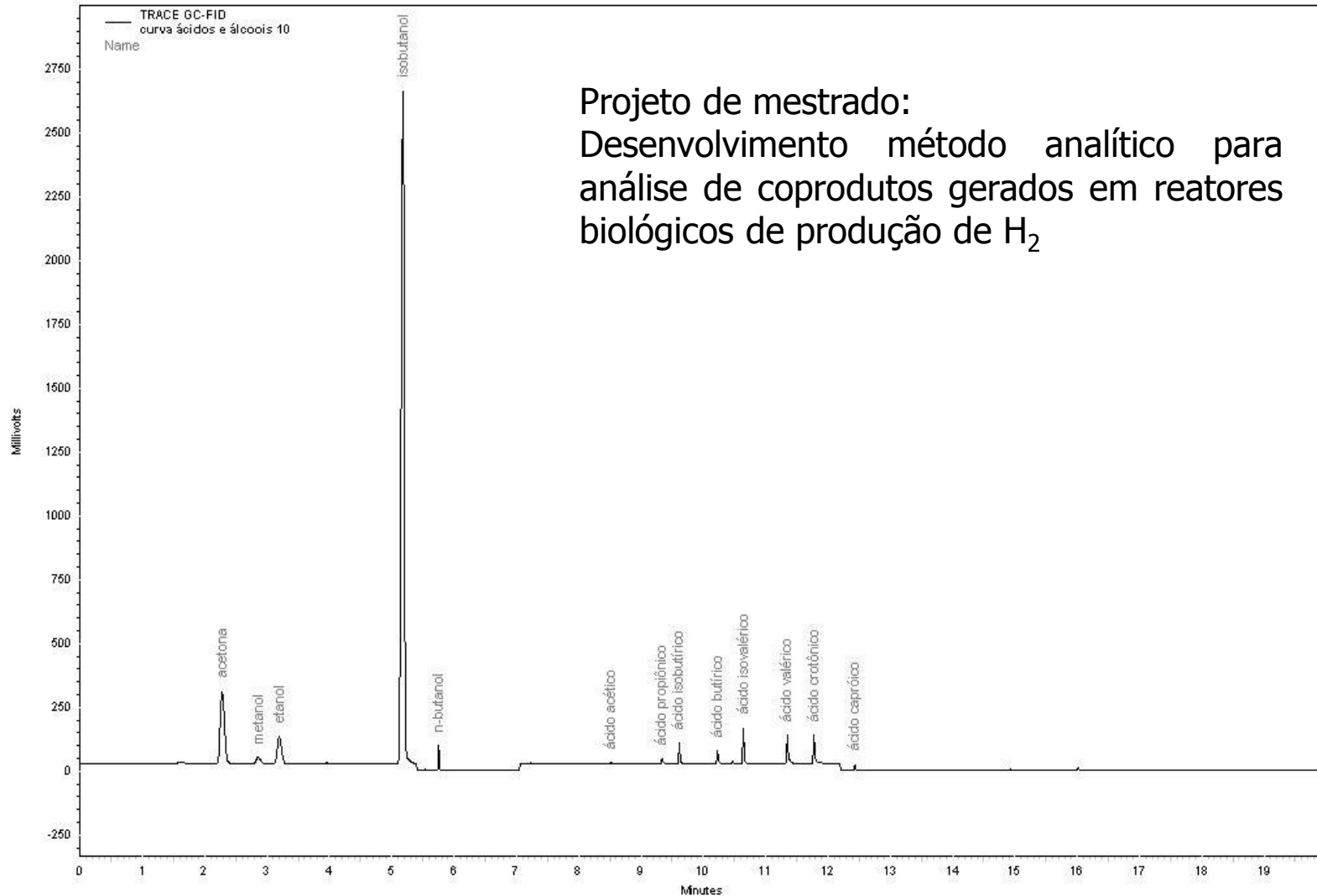


Controle de qualidade

- Produtos líquidos formados
 - Ácidos, Álcoois, Acetonas e aldeídos
- Podem ser monitorados por HPLC-DIR
- Podem ser monitorados por CG-FID
 - Coluna polietilenoglicol (Wax)

Importante determinar para cada um para se conhecer as rotas metabólicas de produção de hidrogênio e para buscar a otimização dos processos de produção

Hidrogênio



Projeto de mestrado:
Desenvolvimento método analítico para
análise de coprodutos gerados em reatores
biológicos de produção de H₂

Hidrogênio



- Muitas pesquisas em andamento
 - Muitos ajustes vem sendo propostos tanto no processo de produção quanto nos processos analíticos
 - Trabalhos de inovação tecnológica
 - Eliminação de gargalos
- Vem ganhando importância dentro das formas de energias renováveis.





Biogás





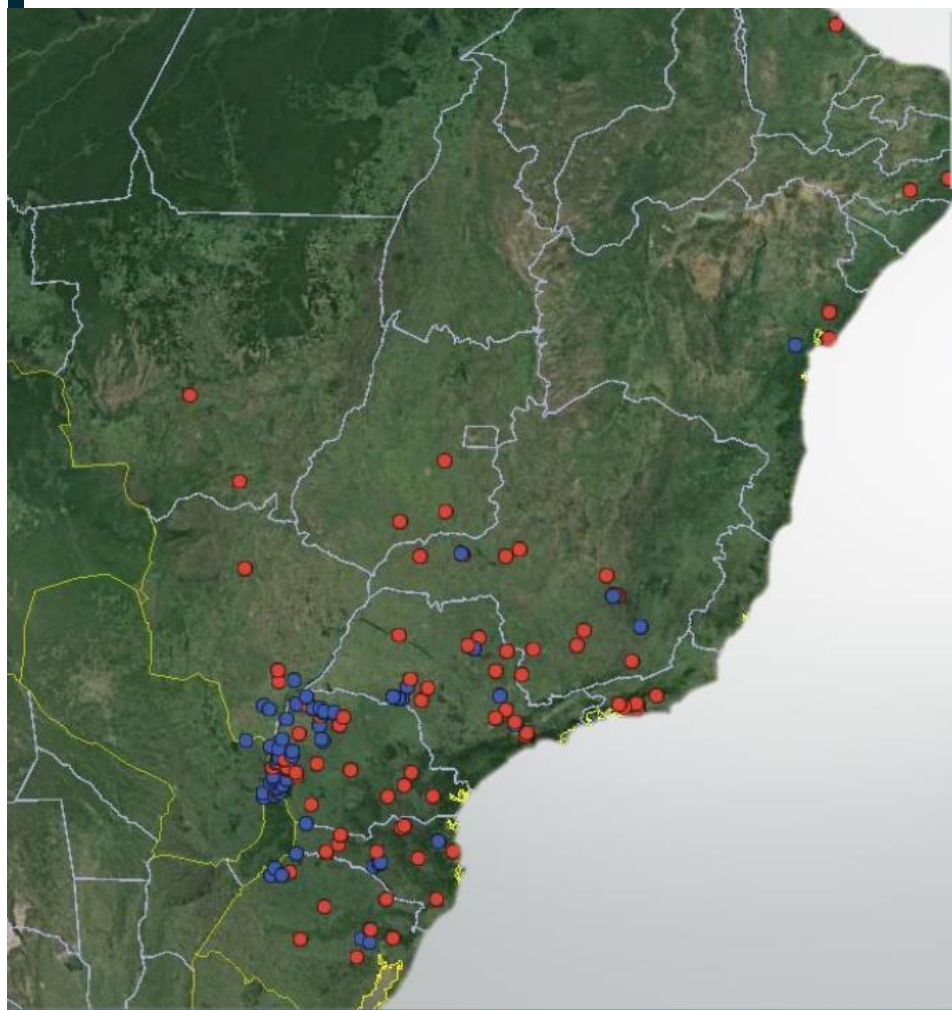
RESULTADOS PRELIMINARES DA ROTA 1

Unidades de produção e uso energético do
biogás encontradas
148 unidades

Validação dos dados com responsável
59 validadas (pontos azuis)
89 em processo (pontos vermelhos)



Quantidade de unidades tem relação com
maior distribuição geográfica e,
principalmente, mais geradores de energia ou
combustível de biogás no país.



Definições



- Biogás: gás bruto obtido da decomposição biológica de produtos ou resíduos orgânicos
- Biometano: biocombustível gasoso, constituído principalmente de metano, derivado da purificação do Biogás.
- Gás Natural: denominação do combustível gasoso, tipicamente proveniente do fontes de exploração de carvão, petróleo..., cujo componente principal é o metano.
- Gás Natural veicular: proveniente do Gás Natural ou Biometano ou mistura de ambos, destinado ao uso veicular, desde que observadas as especificações estabelecidas pela ANP.

Composição



	Biogás	Biometano
Metano	50-70% mol	96,5 mín. % mol
Oxigênio, máx.	0-2% mol	0,5% mol
CO ₂ , máx.	25-50% mol	3,0% mol
CO ₂ + O ₂ + N ₂ , máx.		3,5% mol
Enxofre total, máx.		70
Gás Sulfídrico (H ₂ S), máx.	0-3%	10 mg/m ³
Ponto de orvalho de água a 1 atm, máx.		-45 °C

Composição



Para o biometano: RANP n° 8 de 2015

Tabela I: Tabela de especificação do Biometano (1)

CARACTERÍSTICA	UNIDADE	LIMITE		MÉTODO		
		Região Norte - Urucu	Demais Regiões	NBR	ASTM	ISO
Metano	% mol.	90,0 a 94,0 (2)	96,5 mín.	14903	D1945	6974
Oxigênio, máx.	% mol.	0,8	0,5	14903	D1945	6974
CO ₂ , máx.	% mol.	3,0	3,0	14903	D1945	6974
CO ₂ +O ₂ +N ₂ , máx.	% mol.	10,0	3,5	14903	D1945	6974
Enxofre Total, máx.(3)	mg/m ³	70	70	15631	D5504	6326-3 6326-5 19739
Gás Sulfídrico (H ₂ S), máx.	mg/m ³	10	10	15631	D5504 D6228	6326-3 19739
Ponto de orvalho de água a 1atm, máx.	°C	-45	-45	15765	D5454	6327 10101-2 10101-3 11541 (4)



Contato:



Rodrigo Sequinel

Professor Adjunto – Química Analítica

Departamento – Engenharias E Exatas

Universidade Federal Do Paraná – UFPR/Setor Palotina

rsequinel@gmail.com

rodrigosequinel@ufpr.br