



## Ficha de informação de segurança de produtos químicos – FISPQ

Data da última revisão: 21/03/07

FISPQ Nº.:

### 1. Informação do produto:

Nome do produto: ÁCIDO ACÉTICO  
Nome químico: Ácido acético glacial.  
Código interno do produto: Não disponível.  
Peso molecular: Não disponível.  
Aspecto do produto: Não disponível.  
Fórmula química: Não disponível.  
Nome da empresa: Phoenix Chemicals Química Industrial Ltda.  
Rua Projetada, 184 – Jardim União  
CEP: 09981-070 – Diadema – SP  
Fone: (11) 4043-4566 – Fone de Emergência: 0800-118270 – Fax: (11) 4043-0137

### 2. Composição e informações sobre os ingredientes:

Substância:	Não disponível.	Nº. CAS:	Não disponível
Nome químico / genérico:	Ácido acético glacial.		
Sinônimo:	Ácido etanóico, ácido metanocarboxílico, ácido atílico, ácido vinagre.		
Impurezas:	Não disponível.	Nº. CAS:	Não disponível
Misturas:	Não disponível.		
Natureza química:	Não disponível.		
Impurezas:	Não disponível.		
Nome químico / genérico:	Ácido acético glacial.		
Concentração:	100,0.		
Número de ONU:	Não disponível.		
Rotulagem de perigo:	Não disponível.		

### 3. Identificação de perigos:

Perigos mais importantes: Produto corrosivo.  
Efeitos do produto: Efeitos adversos à saúde humana: Ingestão: Causa queimadura nas mucosas da garganta, boca e estômago. Danos nos rins, hemoglobinúria, anúria e hematúria podem ser produzidos. A ingestão pode ser seguida de colapso circulatório e morte. Pode ainda, causar erosão no esmalte dos dentes. Olhos: O contato com o líquido pode causar sérios danos, culminando com a perda total da visão. Pele: O contato com o ácido provoca a destruição dos tecidos e sérias queimaduras. Inalação: Exposição contínua a altas concentrações de vapor pode produzir irritação no trato respiratório superior e bronquite crônica. A inalação de grandes quantidades pode produzir quadro agudo com morte por edema pulmonar.  
Efeitos ambientais: A disposição de significativas quantidades de produto no meio ambiente aquático pode causar mortalidade de espécies, apesar da baixa toxicidade do produto. Quando emitido em determinadas quantidades na atmosfera, pode causar incômodos ao bem estar público.  
Perigos físicos e químicos: Inflamável. Os vapores podem formar misturas inflamáveis com o ar. Inflama-se ao contato com chama nua, calor e faíscas.  
Perigos específicos: Não disponível.  
Principais sintomas: Irritação na pele, olhos e nas mucosas das vias respiratórias.  
Visão geral de emergências: Não disponível.

### 4. Medidas de primeiros socorros:

Inalação: Remova a vítima da área contaminada para um ambiente arejado. Se houver necessidade, inicie respiração artificial. Leve o acidentado imediatamente ao médico.  
Contato com a pele: Remover as roupas contaminadas. Lavar a pele com água por 15 minutos. Procure ajuda médica.  
Ingestão: Não induza ao vômito. Procure ajuda médica imediatamente. Se a vítima estiver consciente, dar clara de ovo levemente batida ou gelatina líquida para beber. Se estes produtos não estiverem ao alcance, dar água para beber devagar.  
Notas para o médico: Não provocar vômito ou lavagem gástrica devido o produto ser forte irritante de mucosas. Deve-se realizar o tratamento sintomático e de manipulação. Em caso de inalação ou aspiração pode ocorrer pneumonia química. Em casos de ingestão podem ocorrer ulcerações no trato gastrointestinal. Ocorre frequentemente albuminúria e hematúria.

### 5. Medidas de combate ao incêndio:

Extintores: Água em forma de neblina, dióxido de carbono, pó químico seco e espuma.  
Extintores não apropriados: Não disponível.



## Ficha de informação de segurança de produtos químicos – FISPQ

Data da última revisão: 21/03/07

FISPQ Nº.:

---

Perigos específicos:	Não disponível.
Métodos especiais:	Em incêndios de grandes proporções deve ser usada espuma mecânica resistente a álcoois. Manter resfriamento do recipiente com água em forma de neblina.
Proteção dos bombeiros:	Utilizar equipamento de proteção individual.

---

### 6. Medidas de controle para derramamento ou vazamento:

Precauções pessoais:	Remoção de fontes de ignição: Evacuar a área imediatamente. Desativar todas as fontes de ignição do local.
Ventilar a área ao máximo.	
Controle de poeira:	Não aplicável, pois se trata de produto líquido.
Prevenção da inalação, pele, olhos e mucosas:	Utilize os EPI's adequados.
Precauções ao meio ambiente:	
- Método de limpeza	
Recuperação:	Conter o produto derramado em diques. Caso não haja diques, circundar o vazamento com terra ou areia. Transferir o produto para recipiente adequado. Recolher o material absorvente.
Neutralização:	Não sendo possível recolher, neutralizar com bicarbonato de sódio.
Disposição:	A disposição final desse produto deverá ser realizada com acompanhamento de especialista e de acordo com a legislação ambiental vigente.
Prevenção de perigos secundários:	Não disponível.

---

### 7. Manuseio e armazenamento:

Técnicas de manuseio:	Não disponível.
Prevenção de incêndio e explosão:	Manter afastado qualquer fonte de calor ou ignição.
Orientações e precauções para manuseio seguro:	Utilizar equipamentos de proteção individual, em local ventilado, longe de fontes de calor e ignição e afastado de materiais incompatíveis. Evitar manusear o produto em temperaturas inferiores a 16,6°C, pois pode solidificar-se e danificar o recipiente.
Técnicas de armazenamento:	Armazenar em local com ventilação adequada, ao abrigo de fontes de calor e longe fontes ignição.
Condições de armazenamento:	Adequadas: Locais com temperaturas superiores a 16,6 °C, com ventilação adequada, coberto, afastado de fontes de calor, ignição e materiais incompatíveis. O piso deve ser cimentado, resistente a corrosão, com diques de contenção, no caso de vazamento. A instalação elétrica deve ser totalmente vedada, de modo a evitar a ação corrosiva dos vapores do ácido acético.
Materiais incompatíveis:	Ácidos fortes, bases fortes, materiais fortemente oxidantes, 2- aminoetanol, nitrato de amônio, pentafluoreto de bromo, trifluoreto de cloro, metais comuns ( exceto alumínio e aço inox).
Embalagem recomendada:	Bombonas de polietileno de alta densidade.
Embalagem inadequada:	Não disponível.

---

### 8. Controle de exposição e proteção pessoal:

- equipamento de proteção individual

Proteção respiratória:	Para ambientes com concentração superior a 8 ppm de vapores de ácido acético, recomenda-se o uso de máscara com filtro específico para vapores orgânicos. Para altas concentrações, utilizar máscara com suprimento de ar.
Proteção das mãos:	Luvas impermeáveis de PVC.
Proteção dos olhos:	Óculos de segurança.
Proteção da pele e do corpo:	Roupas em tecido de algodão, aventais e botas forradas. Em casos especiais utilizar roupa anti-ácido.

---

### 9. Propriedades físico-químicas:

Estado físico:	Líquido.
Aspecto:	Incolor.
Odor:	Penetrante e sufocante de vinagre.
pH:	Não aplicável.
Ponto de ebulição:	118°C à 1 atm.
Ponto de fusão:	16,6°C.
Ponto de fulgor:	Vaso fechado: 40°C. Vaso aberto: 43°C.
Limite de explosividade:	Não disponível.
Densidade:	1,049 (20/4°C).
Solubilidade:	Produto na água: completa. Água no produto: completa. Em outros solventes (álcool etílico, glicerina éter): completa.



## Ficha de informação de segurança de produtos químicos – FISPQ

Data da última revisão: 21/03/07

FISPQ N.º:

### 10. Estabilidade e reatividade:

Instabilidade: Estável em condições normais.  
Incompatíveis: Não disponível.  
Produtos perigosos da decomposição: Quando aquecido, emite fumos acres.

### 11. Informações toxicológicas:

Toxicidade aguda: Não disponível.  
Efeitos locais: Ingestão: toxidade grau2, ocorre fortes dores no estômago devido irritação da mucosa gástrica. Pode provocar lesão na cavidade oral, faringe e esôfago. Inalação: Causa irritação das vias aéreas e falta de ar (dispinéia). Absorção da pele: Não ocorre. Contato com a pele: Causa queimaduras com o produto concentrado. Contato com os olhos: forte irritante ocular.  
Vias de exposição: Não disponível.

### 12. Informações ecológicas:

Possíveis efeitos ambientais: Persistência/ Degradabilidade: O ácido acético é o produto final de certas fermentações naturais, portanto a biodegradação ocorre com facilidade. O acetato de sódio formado na neutralização com soda cáustica também é facilmente biodegradável. Ecotoxicidade: É pouco tóxico para peixe e invertebrados aquáticos e praticamente não tóxico para processos de lodo ativado. DBO: 52,0 a 62% em 5 dias.  
Impacto ambiental: Água: Em determinadas concentrações, o produto poderá conferir gosto e odor a água. Nestes casos poderá haver autuação do Órgão de Controle de Poluição Ambiental. Ar: Embora não exista padrão ambiental para concentração de produto no ar, a emissão de odores pode causar incômodos ao bem estar da comunidade. Nestes casos poderá haver autuação do Órgão de Controle de Poluição Ambiental.

### 13. Consideração para descarte:

Produto: Não jogar o material em esgotos, bueiros, solo ou qualquer fonte de água. Acertar o pH do material recolhido entre 5,0 e 9,0 antes de enviar para disposição. A disposição final deste produto deverá ser realizada com acompanhamento dos especialistas e de acordo com a legislação ambiental vigente.  
Restos de produtos: Os restos do produto poderão ser lavados com grandes quantidades de água, ou neutralizados com solução de hidróxido de sódio, carbonato de sódio ou bicarbonato; Os sais de acetato que se formam são solúveis em água e podem ser facilmente lavados. A evacuação das águas residuais no esgoto ou nos rios não devem ser efetuadas sem correção do pH entre 5,0 e 9,0.  
Embalagem utilizada: Não reutilizar as embalagens.

### 14. Informações sobre transporte:

Leis nacionais e internacionais: Não disponível.  
Número de ONU: 2789.  
Nome apropriado para embarque: Ácido acético glacial.  
Classe de risco: Não disponível. N.º de risco:

### 15. Regulamentações:

Regulamentações: Não disponível.

### 16. Outras informações:

As informações contidas nesta FISPQ foram compiladas de nossos fornecedores e de várias publicações técnicas tidas como verdadeiras. Não garantimos a exatidão dos dados. O único propósito deste documento é ser um guia para manuseio apropriado do material. É de responsabilidade do usuário determinar a adequação destas informações para a adoção das precauções de segurança necessárias.