

Produto Químico	Frases de risco e segurança	Principais perigos	Procedimento de segurança: Manuseio	Como limpar em caso de derramamento na bancada	qual a melhor opção de descarte?
<p>Boro Hidreto de Sódio (NaBH<sub>4</sub>)</p> <p>Sólido – por (deverá ser preparada uma solução neste experimento)</p> <p>Cor: branca</p> <p>d= 0.055 g/cm<sup>3</sup></p> <p>V= 30 mL (cm<sup>3</sup>)</p>	<p>R 15, R 22-28, R 34, S 35-37, S 39, S 6-9, S 62, S 16, S 30, S 22-28, S 3, S 43, S 45, S 64.</p>	<p>Inflamável. Gases são formados em contato com água. Tóxico. Não adicione água, formação de H<sub>2</sub>.</p>	<p>Evitar a formação de sujeira e aerossol. Se ... contate o médico imediatamente, não induza vômito, lave a boca com água. Em caso de início de incêndio, use areia seca (S43). Em caso de contato com os olhos, lave em água corrente por vários minutos e procure um especialista. Se inalado, procure imediatamente ar fresco. Em caso de contato com a pele, tire as roupas e sapatos imediatamente e lave-se com sabão e água corrente em abundância. Mantenha distância dos metais quimicamente ativos, agentes oxidantes, ácidos e <b>ÁGUA</b>.</p> <p><b>EPI:</b> Óculos de segurança, jaleco, luvas látex.</p>	<p>Pedir auxílio ao técnico de laboratório para a correta remoção.</p>	<p>Para pequenas quantidades: dissolver o sólido (ou diluir a solução) em um grande volume d'água. Adicionar cuidadosamente uma solução diluída de ácido acético ou acetona na mistura, em uma área bem ventilada. devem ser tomadas providências para assegurar a saída de gás hidrogênio, liberado durante a decomposição. Verificar a acidez da solução e ajustar para pH=1, se necessário. neutralizar a solução para pH=7. Evaporar a solução e enterrar o resíduo em um aterro químico. Recomenda-se o acompanhamento por um especialista do órgão ambiental.</p> <p><b>Pedir auxílio ao técnico de laboratório.</b></p>
<p>Amonia (NH<sub>3</sub>)</p> <p>Solução</p> <p>d= 0.590 g/ cm<sup>3</sup></p>	<p>R 10, R 23, R 34, R 50, S 23-28, S 14-16, S 36-37, S 39, S 64, S 7-9.</p>	<p>Tóxico, corrosivo e perigoso para o meio ambiente. Forma gás inflamáveis. (Óxidos de nitrogênio - NO<sub>x</sub>). Evite exposição ao calor, chama e faíscas.</p>	<p>Se em contato com os olhos, lave com água corrente por vários minutos (remova lentes de contato) Se inalado, procure imediatamente ar fresco. Se em contato com a pele, tire as roupas e sapatos imediatamente, lave-se com sabão e água em abundância. If in eyes, flush with plenty water for several minutes (Remove contact lenses). Evite inalar o vapor e o gás. Mantenha distancia de agentes oxidantes, ferro, zinco, cobre, prata/óxidos de prata, cádmio/ óxidos de cádmio, álcool e ácidos. <b>EPI:</b> Óculos de segurança, jaleco, luvas de nitrila. Manuseio deve ser realizado estritamente na <b>CAPELA</b>.</p>	<p>Pedir auxílio ao técnico de laboratório para a correta remoção.</p>	<p>Cubra o líquido derramado com uma mistura 1:1: 1 por peso de carbonato de sódio ou carbonato de cálcio, areia de gato de argila (bentonita) e areia. Coloque a mistura dentro de um recipiente plástico e, na capela, adicione a uma balde de água fria. Neutralize a mistura com ácido hidrocloreto a 5%, deixe repousar durante a noite, e então despeje o líquido no ralo. Descarte qualquer resíduo sólido no lixo normal. Lave a área do vazamento/derramamento com água em abundância.</p> <p><b>Pedir auxílio ao técnico de laboratório.</b></p>